Bibliographic Information

Phthalimide derivatives as agrochemical fungicides. Aoki, Atsushi; Endo, Toshimitsu; Ueda, Takayuki; Nakanishi, Itsuro. (Sankyo Co., Ltd., Japan; Hokkai Sankyo Co., Ltd.). Jpn. Kokai Tokkyo Koho (1986), 49 pp. CODEN: JKXXAF JP 61246161 A2 19861101 Showa. Patent written in Japanese. Application: JP 85-87946 19850424. CAN 106:119693 AN 1987:119693 CAPLUS (Copyright 2005 ACS on SciFinder (R))

Patent Family Information

Patent No.	<u>Kind</u>	<u>Date</u>	Application No.	<u>Date</u>
JP 61246161	A2	19861101	JP 1985-87946	19850424
JP 06078308	B4	19941005		
Priority Application				
JP 1985-87946		19850424		

Abstract

Phthalimide derivs. (I; R1, R2 = C1-6 alkyl, C2-6 alkenyl; R3 = H, halo, C1-6 alkyl; R4 = CO2H, cyano, NO2, etc.), effective agrochem. fungicides at 12.5 ppm, are prepd. Thus, 1.8 g 2,6-(Me2CH)2C6H3NH2 was added to a soln. of 1.92 g trimellitic anhydride in MeCOCH2CHMe2 and refluxed 3 h to give 3 g I (R1 = R2 = Me2CH, R3 = H, R4 = 4-CO2H).

$$\mathbb{R}^3$$
 \mathbb{R}^2
 \mathbb{R}^4

I

BLANK PACE

◎ 公開特許公報(A) 昭61-246161

⑤Int.Cl.⁴ 識別記号 庁内整理番号 ④公開 昭和61年(1986)11月1日 C 07 D 209/48 A 01 N 37/32 41/04 43/08 43/20 ※審査請求 未請求 発明の数 2 (全49頁)

9発明の名称 フタルイミド誘導体およびそれを含有する農園芸用殺菌剤

庄治

②特 願 昭60-87946

20出 頭 昭60(1985)4月24日

青 篤 札幌市豊平区豊平7条8丁目2番1号 北海三共株式会社 木 79発 明 者 内 光 札幌市豊平区豊平7条8丁目2番1号 北海三共株式会社 利 滾 藤 79発 明 之 東京都品川区広町1丁目2番58号 三共株式会社内 @発 明 者 上 田 降 滋賀県野洲郡野洲町野洲1041 三共株式会社内 中 西 浼 朗 明 者 の発 東京都中央区日本橋本町3丁目1番地の6 三共株式会社 ①出 願 人 北海三共株式会社 札幌市豊平区豊平7条8丁目2番1号 ①出 願 人

邸 翻 書

弁理士 樫出

1. 発明の名称

フタルイミド誘導体 および それを含有する **農** 園芸用殺菌剤

2. 特許請求の範囲

個代 理 人 最終頁に続く

(1) 下配一般式を有する化合物:

$$\mathbb{R}^{\frac{1}{3}} \mathbb{N} = \mathbb{R}^{\frac{1}{3}} \mathbb{N}$$

「式中、R¹ および R² は互いに同一または異なって、それぞれ c₁ ー c₆ アルキル基または c₂ ー c₆ アルケニル基を示し、R³ は水素原子、ハロゲン原子または c₁ ー c₆ アルキル基を 示し、R⁴ はカルボキシ基、チオカルボキシ基、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、1 個または 2 個の脂肪族カルボン酸アシル置換分を有するアミノ 基、複素環基、脂肪族カルボン酸アシル基、 c₂ ー c₄ アルケニル基、または c₁ ー c₄ 置換アルキルもしくは c₂ ー c₄ 置換アルケニル基を示し、当該 置換分は 1 個もしくは 2 個であって、次の群から

選択される:基一XR⁵(Xは酸素原子、硫黄原 子またはーNH-を示し、R⁵ は水素原子、C_z-C_o シクロアルキル基、 C2-C4アルケニル基、 C2 - c, アルキニル基、アリール基、カルポキシ基、 アシル基、 Ci_kアルキル基、または少なくと も1個のシアノ、ニトロ、CiーCaアルコキシ、 リール、アリーロキシもしくは C.ー C, アルキ ルアミノ置換分を有する C₁ — C₆ アルキル基)、 ヘロゲン原子、複素環基、カルポキシ基、チオ. カルポキシ基、シアノ基、脂肪族カルポン酸ア シル基、芳香族カルポン酸アシル基、ニトロ基、 ジ(C, - Cg アルコキシ)ホスホリル基および ヒドロキシイミノ基]並びに、R⁴ がカルポキシ 基、チオカルポキシ基、またはカルボキシもし くはチオカルポキシ蟲を含有する蟲であるとき は、それらの対応するハライド、エステル、ア ミドおよびそれらの塩、またはR4が水酸基もし くはメルカプト基を含有する基であるときは、 それらのエステル、または R⁴ が健換もしくは無 **微換のアミノ基であるときはそれらの酸付加塩。**

BLANK PAGE

(2) 下記一般式を有する化合物を有効成分とす

【式中、R¹ およびR² は互いに同一または異なって、それぞれ C₁ − C₆ アルキル基または C₂ − C₆ アルケニル基を示し、R³ は水素原子、ハロゲン原子または C₁ − C₆ アルキル基を示し、R⁴ はカルボキシ基、チオカルボキシ基、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、1個または 2 個の脂肪疾カルボン酸アシル 置換分を有するアミノー C₄ を表表、脂肪族カルボン酸アシル基、C₂ − C₄ でルケニル基、または C₁ − C₄ を要アルキルもしくは C₂ − C₄ を換アルケニル基を示し、必要原子または −NH−を示し、R⁵ は水素原子、C₃ − C₈ シクロアルキル基、C₂ − C₄ アルケニル基、アリール基、カルボキ

それらを有効成分とする農園芸用殺菌剤に関す るものである。

従来の技術

本願発明のフタルイミド誘導体に類似し、農業用殺菌剤として知られた化合物は、特開昭 50-25736号公報、特開昭 51-54824号公報および特開昭 52-125625号公報等に開示されており、それらの化合物は次式で示される。

$$\bigcup_{R^b}^{R^a} \bigvee_{0}^{0} \bigvee_{R^c}^{R^c}$$

上記式において、特開昭 5 0 - 2 5 7 3 6 号に記載された化合物は、R^a およびR^b がそれぞれエチル基またはイソプロピル基を示し、R^c およびR^d はともに水素原子である。特開昭 5 1 - 5 4 9 2 4 号に記載された化合物は、R^a およびR^b がそれぞれエチル基またはイソプロピル基を示し、R^c およびR^d は、一方が水素原子を、他方が塩素原子またはメチル基を示す。特開昭 5 2 - 1 2 5 6 2 5

シ基、アシル基、 Ci_i アルキル基、または少 なくとも1個のシアノ、ニトロ、 c,-c,アル コキシ、アリール、アリーロキシもしくは c, - c, アルキルアミノ置換分を有する c, - c, ア ルキル基)、ハロゲン原子、複素環基、カルポ キシ基、チオカルポキシ基、シアノ基、脂肪族 カルポン酸アシル基、芳香族カルポン酸アシル 益、ニトロ益、ジ(C₄-C₂アルコキシ)ホス ホリル基およびヒドロキシイミノ基]並びにR⁴ がカルポキシ基、チオカルポキシ基、またはカ ルポキシもしくはチオカルポキシ基を含有する 基であるときは、それらの対応するハライド、 エステル、アミドおよびそれらの塩、または R⁴ が水酸基もしくはメルカプト基を含有する基 であるときは、それらのエステル、または R⁴ が 置換もしくは無置換のアミノ基であるときはそ れらの酸付加塩。

3. 発明の詳細な説明

産業上の利用分野

この発明は新規なフタルイミド誘導体および

号に記載された化合物は、 R^a および R^b がそれ ゼれエチル基またはイソプロビル基を示し、 R^c および R^d は、一方が水素原子を、他方がメトキン基を示す。

本発明者等は、フタルイミド化合物について 個々探索した結果、一群の新規なフタルイミド 誘導体が、上記した公知の類似化合物に匹敵す る殺菌活性を示し、ことに根こお病として知ら れるアプラナ科作物の重要病害の起因菌である Plas modiophola brassicae に対して、公知化合 物を決無する活性を有することを見出し、本発 明を完成した。

問題点を解決するための手段

すなわち、本発明は、下記の一般式(I)を有する新規なフタルイミド誘導体およびそれらを含有する農園芸用殺菌剤を提供するものである。

〔式中、R¹およびR²は互いに同一または異 なつて、それぞれ Ciー Cx アルキル基または Co ーc, アルケニル基を示し、R³ は水素原子、ヘ ロゲン原子または C₁- C₄ アルキル基を示し、R⁴ は、ニトロ基、アミノ基、1個または2個の脂 防族カルポン酸アシル置換分を有するアミノ基、 複素褒基、脂肪族カルポン酸アシル基、 C。- C。 アルケニル基、または c_i— c_i 懺換アルキルもし くは c₂- c₄ 量換アルケニル基を示し、当該置換 分は1個もしくは2個であつて、次の群から選 択される:基一XR⁵ (Xは酸素原子、硫黄原子 または-NH-を示し、R⁵ は水素原子、C_z-C_e シクロアルキル基、 co-ca アルケニル基、 co - c, アルキニル基、アリール基、カルポキシ基、 アシル基、 C1-4 アルキル基、または少なくと も1個のシアノ、ニトロ、 c₁- c₄ アルコキシ、 アリール、アリーロキシもしくは c,- c, アルキ ルアミノ置換分を有するC1-C6アルキル基)、 ハロゲン原子、複素環基、カルポキシ基、チオ カルポキシ基、シアノ基、脂肪族カルポン酸ア

を示す場合は、式(1)の化合物は塩を形成しうる。 塩の例としては、たとえば、アルカリ金属、ア ルカリ土類金腐および他の金属、アンモニウム、 4 級アンモニウムおよび有機アミン類の塩があ げられる。好適な塩の例としては、たとえば、 ナトリウム、カリウム等のアルカリ金属塩、カ ルシウム、マグネシウム等のアルカリ土類金属 塩、アルミニウム、鉄等の3価の金属塩、アン モニウム塩、テトラブチルアンモニウム等のテ トラ(C₁-C₆アルキル)アンモニウム塩で代表 される4級アンモニウム塩、ジーもしくはトリ - (C,- c, アルキル) アミン、ことにジーもし くはトリー(c,- c, アルキル)アミンもしくは 環状アミン塩、たとえばジエチルアミン、ジブ ロピルアミン、トリメチルアミン、トリエチル アミン、トリプロピルアミン、ピリジン塩等で 代表される有機アミン塩等があげられる。

R⁴ がカルボキシ基、チオカルボキシ基、または1個もしくは2個のカルボキシもしくはチオカルボキシを含有するアルキル基もしくはアル

シル基、芳香族カルボン酸アシル基、ニトロ基、 ジ(C₁ー C₃ アルコキシ)ホスホリル基およびヒ ドロキシイミノ基 J 並びに、 R⁴ がカルボキシ基、 チオカルボキシ基、またはカルボキシもしくは チオカルボキシ基を含有する基であるときは、 それらの対応するハライド、エステル、アミド およびそれらの塩、または R⁴ が 放 酸 基もしくは メルカプト基を含有する基であるときは、それ らのエステル、または R⁴ が 置換もしくは 無 置換 のアミノ基であるときはそれらの 酸付加塩。

式(I) の化合物がエステルまたは塩である場合 エステル形成に使用される酸またはアルコール 並びに塩を形成する酸または塩基は広範囲な化 合物から選択することができ、形成されたエス テルや塩が農園芸上許容されるものであれば特 に限定はない。

R⁴ がカルボキシ基、チオカルボキシ基、または 1 個もしくは 2 個のカルボキシもしくはチオカルボキシを含有するアルキル基もしくはアルケニル基を示す場合、並びに R⁵ がカルボキシ基

.ノ基、および窒素原子または酸素原子から選択 ざれる少なくとも一種のヘテロ原子を含有する 5または6員母の複素環基)、c。-c、アルケニ ル基、 C,- C, アルキニル基、 Cz- Cg シクロア ルキル基、少なくとも1個のCiーCxアルギル量 換分を有する c.- c。シクロアルキル基、アラル キル基、置換アラルキル基(当該置換分は、少 なくとも1個のハロゲン原子、Ci-Cxアルキル 基およびニトロ基から選択される)、フエニル 基、置換フェニル基(当該置換分は、少なくと も1個であり、次の群から選択される基である :ハロゲン原子、ニトロ基、 C₁- C₄アルキル基、 c₂-c₆アルケニル基、c₁-c₆アルコキシ基、 c,-c,アルカノイル基、(c,-c,アルコキシ) カルポニル基、ジ(C₄--C₄アルキル)アミノ基、 c,-c,アルカノイルアミノ基およびシアノ基)、 ジ(c,-c,アルキル)アミノ基、または窒素原 子および酸素原子から選択される少なくとも1 個のヘテロ原子を含有する5または6員猿の復 素理基を示す。

ペンゾイルオキシエチル、 2 ー アセトキシエチル、 2 3 ー エポキシプロピル、カルボキシメチル、 2 ー カルボキシエチル、エトキシカルボニルメチル、 2 ー ジエチルアミノエチル、 2 ー ジメチルアミノー 1 ー メチルエチル、 3 ー ピリジルメチル、オキソランー 2 ー イルメチル等があげられる。上記の置換アルキル基中、少なくとも 1 個のハロゲン、 C₁ー C₄ アルコキシ、 C₁ー C₄ アルコキシ、 C₁ー C₄ アルコキシ)カルボニル置換分を有する C₁ー C₄ アルキル基が好ましい。

R⁶ がアルケニル基を示す場合、それは好適に は 3 個または 4 個の炭素原子を有し、たとえば アリル、メタリルまたは 2 ープテニルである。

R⁶ がアルキニル基を示す場合、それは好適には 3 個または 4 個の炭素原子を有し、好適には 2 ープロピニルである。

R⁶ がシクロアルキル基または置換シクロアルキル基である場合、シクロアルキル自体は好適 には 5 個または 6 個の炭素原子を有し、最も好 R⁶ がアルキル基を示す場合、それは1ないし20個の炭素原子を有する直鎖状または分岐鎖状のアルキルでありえ、たとえば、メチル、エチル、プロビル、イソプロビル、ブチル、イソブロビル、ブチル、インブチル、カーブチル、カーブチル、カーブチル、オクチル、ブランル、アシンス・ドデシル、テトラデシル、ベンタデシル、オクタデシル等であり、ことに1ないし10個の炭素原子を有するアルキル基である場合が好ましい。

R⁶ が置換アルキル基を示す場合、アルキル自体は上記のものでありえ、好ましくは C₁- C₄ アルキル基である。当該置換アルキル基の例としては、たとえば、2-クロルエチル、22-ジクロルエチル、2-ドロキシエチル、2-ヒドロキシブチル、2-ヒドロオシブチル、2-メトキシエチル、2-エトキシエチル、2-ブロポキシエチル、2-エチルチオエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-フェノキシエチル、2-

適にはシクロヘキシルまたは 2.ーメチルシクロ ヘキシルである。

R⁶ がアラルキル基または置換アラルキル基を示す場合、当該アラルキル基自体は、好適にはベンジル、フェネチルまたはフェニルプロピルであり、最も好適には、ベンジル、4ーメチルベンジル、4ーニトロベンジル、4ークロルベンジル、フェネチルまたは3ーフェニルプロピルである。

R⁶ が置換フェニル基を示す場合、それは好適には、2-クロルフェニル、4-クロルフェニル、25-ジクロルフェニル、2,5-ジクロルフェニル、3,5-ジクロルフェニル、3,5-ジクロルフェニル、2,46-トリクロルフェニル、2,46-トリクロルフェニル、2,46-トリクロルフェニル、2,45-トリクロルフェニル、2,45-トリクロルフェニル、2,5-ジメチルフェニル、3,5-ジメチルフェニル、3,5-ジメチルフェニル、2,-クロルー

フェニル、 4 ークロルー 3 ーメチルフェニル、 2 4 ージクロルー 6 ーメチルフェニル、 2 0 ロルー 4 ーメチルフェニル、 4 ークロルー 2 ーー 3 5 ージメチルフェニル、 4 ークロルー 2 ーー トロフェニル、 2 ークロルー 4 ーートロートロートル、 4 ークロルー 3 5 ージメチルー 6 ーニトロフェニル、 2 ー アリルフェニル、 2 ー メトキシフェニル、 3 ー メトキシフェニル、 4 ー アセチルフェニル、 4 ー アセチルフェニル 3 ージメチルアミノフェニルをよび 4 ーシアノフェニルである。

R⁶ がジアルキルアミノ基を示す場合、それは 好適には、ジメチルアミノ、ジエチルアミノま たはジプロピルアミノである。

R⁶ が複素環基を示す場合、それは5 もしくは 6 負環であつて、窒素原子および酸素原子から 成る群の少なくとも1 個を含有する。複素環自 身が置換されている場合、置換分としては1 な

ニル基を示す場合、並びに R⁵ がカルポキシ基を示す場合は、式(I) の化合物は酸アミドを形成し うる。

すなわち式(I)において、R⁴が基一CX ,NR⁷R⁸, ことに -co,NR⁷R⁸ または基 -A(CX ,NR⁷R⁸), を 示すか、あるいは R⁵ が基 --co,NR⁷R⁸ を示す場 合である。上配の各式中、A、X およびnは 前記したものと同意義である。 R⁷ は水素原子、 Ci-Cxアルキル基、Ci-Cx ヒドロキシアルキ ル基またはC2-C6アルケニル基を示す。R⁸は 水素原子、 ヒィー ヒメ アルキル基、置換 ヒィー ヒメ ア ルキル基(次の鮮から選択される少なくとも1 個の憧換分を有する:ハロゲン原子、シアノ基、 水酸基、C,-C,アルコキシ基、フェノキシ基、 少なくとも1個のハロゲン盆換分を有するフェ ノキシ基、カルポキシ基、(c,--c。アルコキシ) カルポニル益、ジ(c,-c,アルキル)アミノ基 および窒素原子および酸素原子から選択される ヘテロ原子を少くとも1個含有する5または8 員環の複素環基)、 c₂− c₄ アルケニル基、 c₂−

いし3個のc₁-c₄アルキルが好ましい。置換も しくは非置換の複素環の例としては、たとえば 5-メチルイソオキサゾール-3-イル、2-ピリミジル、2-ピリジル、3-ピリジルおよ び1-メチル-3-ピペリジルがあげられる。

式(I) の化合物において、R⁴ がカルボキシ基、 チオカルボキシ基、または 1 個もしくは 2 個の カルボキシもしくはチオカルボキシを含有する アルキルもしくはアルケニル基を示す場合は、 酸ハライドを形成しりる。酸ハライドは、式(I) にかいて、R⁴ が式ーCX⁸・Hal または ーA(ーCX⁸, Hal)_n であらわされる場合であつ て、式中A およびn は前配と同意義を有し、 X⁸ は酸素原子または硫黄原子を示し、そして Hal はハロゲン原子、ことに塩素、弗素、臭素で または天素を示し、好適には塩素または臭素で ある。

R⁴ がカルポキシ基、チオカルポキシ基、また は1個もしくは2個のカルポキシもしくはチオ カルポキシを含有するアルキルもしくはアルケ

CAアルキニル基、Cs-Cgシクロアルキル基、 少なくとも1個のc₁ーc₆アルキル置換分を有す る Czー C。シクロアルキル基、アラルキル基、置 換アラルキル基(当該置換分は、少なくとも1 個のハロゲン原子、 c₁- c₄ アルキル基およびニ トロ基から選択される)、フェニル基、置換フ エニル基(当該置換分は少なくとも1個のハロ ゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基、 C.-C, アルキル基、トリフルオルメチル基、 C,-C, アルコキシ基および(c₁- c₆ アルコキシ)カル ポニル基から選択される)、水酸基、 c,-c, ア ルコキシ基、 C,- C, アルカノイルオキシ、C,cx アルカノイル基、少なくとも1個の ciー cx アルコキシ置換分を有する C₁- C₁アルカノイル 基、(Ci-Ciアルコキシ)チオカルポニル基、 (Ci-Cxアルキル)チオカルパモイル基、フェ ニルチオカルパモイル基、少なくとも1個のハ ロゲン置換分をフエニル部分に含有するフェニ ルチオカルパモイル基、アミノ基、ジ(C.- Cx アルキル)アミノ基、アニリノ基または窒素原

子、確實原子および酸素原子から選択される少ながくとも1個のヘテロ原子を含有する5または 6 負 環の複素環基を示すか、あるいは、R⁷とR⁸とはそれらが結合している窒素原子とともにピペリジノ基またはモルホリノ基を形成する。

<u>નુ</u>

ノ、3ートリフルオルメチルアニリノ、4ーシ アノアニリノ、2 ーメトキシアニリノ、3 ーメ トキシアニリノ、 4 - メトキシアニリノ、 2 -エトキシアニリノ、3 -エトキシアニリノ、4 ーエトキシアニリノ、2-メトキシカルポニル アニリノ、ヒドロキシアミノ、メトキシアミノ、 アセトキシアミノ、3 -ピリジルメチルアミノ、 4 - ピリジルメチルアミノ、ホルミル(メチル) アミノ、メトキシアセチル(メチル)アミノ、 メトキシチオカルポニルアミノ、3~メチルチ オウレイド、3-(4-クロルフエニル)チオ ウレイド、ヒドラジノ、1-メチルヒドラジノ。 2 - ジメチルヒドラジノ、2 - フェニルヒドラ ジノ、アセトヒドラジノ、ピペリジノアミノ、 モルホリノアミノ、 2 ーピリミジルアミノ、 2 ーピリジルアミノ、3ーピリジルアミノ、4ー ピリジルアミノ、2ーチアソリルアミノ、ピベ リジノまたはモルホリノでありえ、更に好適に $dr \in \mathcal{I}$, $(c_1 - c_2 T n + n) r \in \mathcal{I}$, $(c_1$ ー C。 アルコキシ)アミノまたはモルホリノアミ

(メチル)アミノ、2ーメトキシエチルアミノ、 2 - (2,6 ージクロルフェノキシ)ェチルアミ ノ、カルポキシメチルアミノ、メトキシカルポ ニルメチルアミノ、2-(ジメチルアミノ)エ チルアミノ、2-(ジィソプロピルアミノ)ェ チルアミノ、3-(ジメチルアミノ)プロピル アミノ、 2 ーモルホリノエチルアミノ、アリル アミノ、ジアリルアミノ、2-プロピニルアミ ノ、シクロペンチルアミノ、シクロヘキシルア ミノ、23-ジメチルシクロヘキシルアミノ、 ペンジルアミノ、4-クロルペンジルアミノ、 4 - ニトロペンジルアミノ、4 - メチルペンジ ルアミノ、フエネチルアミノ、α」αージメチ ルペンジルアミノ、アニリノ、4-クロルアニ リノ、3.4ージクロルアニリノ、3ークロルー 2 -ヒドロキシアニリノ、2 -ヒドロキシアニ リノ、3ーヒドロキシアニリノ、4ーヒドロキ シアニリノ、4ーニトロアニリノ、4ーメチル アニリノ、28ージメチルアニリノ、26ージ エチルアニリノ、26-ジイソプロピルアニリ

ノである。

式(I) の化合物において、R⁴ が1 個または2 個の水酸 あしくはメルカプト基を有するアルキル基もしくはアルケニル基であるものはアルコールまたはチオールであり、それ故、酸とエステルを形成しりる。R⁴ がヒドロキシイミノ基を有するアルキル基である場合も同様である。これらの化合物は、式(I) において、R⁴ が基ーA(X^RR⁹)nまたは基ーA=NーOR⁹ を示す。式中、A、X⁶ およびnは前記したものと同意幾であり、R⁹ はカルボン酸、スルホン酸またはリン酸から B⁹ はカルボン酸、スルホン酸またはリン酸があり、R⁹ はカルボン酸、スルホン酸またはリン酸が

R⁹がカルボン酸から誘導されるアシル基を示す場合、それは脂肪族または芳香族アシル基でありうる。脂肪族アシル基は好適には1ないし7、さらに好適には2ないし4個の炭素原子を含有し、アルカノイル、ハロアルカノイル、アルコキシアルカノイルまたはアルコキシカルボニルでありうる。好適なアルカノイル基は、たとえば、ホルミル、アセチル、プロピオニル、

R⁹がスルホン酸から誘導されるアシル基である場合、それは好適にはアルカンスルホニル基であつて、たとえばメタルスルホニルおよびエタンスルホニルがあげられる。

R⁹ がリン酸から誘導されるアシル基である場合、それは好道にはジ(c₁- c₃ アルコキシ)ホスホリル基であつて、たとえばジメトキシホス

または 8 個であつて、 9 ち少なくとも 1 個は窒素原子、酸素原子 かよび硫黄原子から選択される、テロ原子である。 好ましくは環原子の 9 ち 1 , 2 , 3 または 4 個がヘテロ原子である。 複素環自身は置換されていてもよく、置換されていてもよく、置換されていたもよく、置換されていた。 4 チル 電換分 (たとえば、メチル、エチル、アロビル、ブチル等であつて、メチルが好適である)を有する。

R⁴ で示される複素環基の例は、たとえば、ジオキソラニル基(好適には 1, 3 ージオキソランー2 ーイル、より好適には 1, 3 ージオキソランー2 ーイル)、オキシラニル基、オキサゾリニル基(好適には 2 ーオキサゾリニル基)、オキサジニル 基およびそのジヒドロ、アナログ(好適には 1, 3 ーオキサジニル、より好適には 1, 3 ーオキサジニル、より好適には 1, 3 ーオキサジンー 2 ーイルかよびそれらのアナログ、たとえば 4,5 ージヒドロー 1, 3 ーオキサジンー 2 ーイル)、オキサジアゾリル基およびアルキルーなよび/またはオキソー置換オキサジアゾリル

ホリルおよびジェトキシホスホリルがあげられる。

 R^4 が 1 個または 2 個の脂肪族カルポン酸アシル置換分を有するアミノ基、脂肪族カルポン酸アシル基または 1 個もしくは 2 個の脂肪族カルポン酸アシル置換分を有する C_1-C_4 アルキル基もしくは C_2-C_4 アルケニル基である場合、また R^5 がアシル基を示す場合は、当該アシル基は、好適には前配した脂肪族アシル基、ことに R^9 で示される基で例示されたものから選択される。

R⁴ で示されるカルポン酸アシルで好適な他のものは、1 または2個の(C₁-C₄ アルコキシ)カルポニル。たとえばメトキシカルポニルもしくはエトキシカルポニル優換分を有するC₁-C₆ アルカノイル基およびC₃-C₆ アルケノイル基であつて、たとえば22-ジ(エトキシカルポニル)アセチルおよび22-ジ(エトキシカルポニル)ペント-4-エノイルである。

R⁴ が複素環基を示す場合、環を構成する原子 は好適には3ないし8個、より好適には3,5

基(こどに1、3.4ーおよび1.2.4ーオキサジア ゾリルおよびそれらが置換されたもの、たとえ ば1、3.4ーオキサジアゾールー2ーイル、2ー メチルー1、3.4ーオキサジアゾールー5ーイル および5ーオキソー1、2.4ーオキサジアソール ー3ーイル)並びにテトラゾリル基およびアル キル置換テトラゾリル基(ことに、1日ーテト ラゾールー5ーイル、1ーメチルー1日ーテト ラゾールー5ーイルおよび2ーメチルー2日ー テトラゾールー5ーイル)である。

R⁴ が置換 C₁-- C₄ アルキル基を示す場合は、 当該アルキル基は、好適 にはメチル、エチル、 プロピル、イソプロピル、プチル、イソプチル、 sec ープチルまたは t ープチルであり、より好 遊にはメチル、エチルまたはプロビルである。

R⁴またはR⁵がハロゲン置換アルキル基を示 す場合は、当該ハロゲン原子は好適には弗素、 塩素、臭素または沃素であり、より好適には塩 素または臭素である。

R⁴ がジ(C₁-C₃ アルキル)ホスホノ置換分を有するアルキル基またはアルケニル基を示す場合は、当該置換分は、好適には R⁴ において示したものから選択される。

R⁴ が複素環置換分を有するアルキル基を示す場合、当該複素環基は、好適にはR⁶ で示したものであるが、この場合は、さらに好適にはアゾリル基、すなわち少なくとも1個の窒素原子を、ヘテロ原子として含有する5 負環であつて、最も好適にはイミダゾリルまたは1,24ートリアゾリルである。

R⁵ が少なくとも 1 個の c₁- c₄ アルコキシ置 換分を有するアルキル基を示す場合、当該アル コキシ基は、好適にはメトキシ、エトキシ、プ

ポン酸、スルホン酸またはリン酸から誘導され、 その好適な例は、 R⁹ において示した対応する基 と同様である。

R¹, R², R⁵ または R⁵ が C₁-C₆ アルキル基を示す場合、このものは直鎖状または分岐鎖状でありえ、好適には 1 ないし 4 個の炭素原子を有し、たとえばメチル、エチル、プロピル、ブチル、ロピル、ブチル、ロピル、ブチル、ローブチル、シャチル、イソプロピルをある。 R¹ と R² が共にイソプロピルである場合、および R² がエチルで R² が aecーブチルである場合である。

 R^1 および R^2 が C_2 - C_6 アルケニル基を示す場合、このものは直鎖状または分散鎖状でありえ、好適には 3 個もしくは 4 個の炭素原子を有し、たとえばアリル、メタリル、1 - メチルプロベニルおよび 2 - ブテニルがあげられる。

ロポキシ、イソプロポキシ、プトキシまたは t ープトキシである。

R⁵ が少なくとも1個のアリールもしくはアリーロキシ世換分を有するアルキル基を示す場合、および R⁵ がアリール基を示す場合は、当該アリール基は芳香族炭素環基(好ましくはフェニルまたはナフチル、より好ましくはフェニル)であり、1 ないし3 個のハロゲン原子(ことに塩素または臭素)および c₁- c₄ アルキル基(ことにメチルまたはエチル)から選択される置換分を有していてもよい。

R⁵ が少なくとも 1 個の c₁- c₄ アルキルアミ ノ 置換分を有するアルキル基を示す場合、当該 置換分は、好適にはメチルアミノ、エチルアミ ノ、プロピルアミノ、ブチルアミノまたは s -ブチルアミノである。

 R^5 が C_3 - C_8 シクロアルキル基または C_2 - C_4 アルキニル基を示す場合、これらの好適な基は、 R^6 において示した対応する基と同様である。

R⁵ がアシル基を示す場合、当該アシルはカル

R⁵ がハロゲン原子を示す場合、このものは塩 素、臭素、弗柔または沃累でありうる。しかし ながら、R⁵ は水累であることが最も好ましい。 本顕化合物のうち、好通なものは下記の式(II) で示される。

上記式(I) において、 R^1 , R^2 および R^3 は前記したものと同意鏡であり、 R^{4a} は基一 $CO.R^{30}$. $-CO.X^1R^{11}$, $-A-COX^1R^{31}$, $-CONR^7R^8$, $-A-CONR^7R^8$, $-A-NER^{32}$, $-A-X^1R^{33}$, $-A-R^{34}$ 、シアノ基または複業環塞を示す。

R^{4a} が基一co.R³⁰ である場合、R³⁰ は水衆原子またはハロゲン原子(好通には弗衆、塩衆、 臭衆または矢衆)を示し、より好通には塩衆ま たは臭衆である。

基 – co. x ^{R¹¹ において、x は殷素原子また}

は硫黄原子を示し、R¹¹ は水素原子、アルカリ 金属原子、アルカリ土類金属原子、アンモニウ ム基、有機アミン残基またはR⁶ で示されるいず れかの基を示す。

R¹¹ がアルカリ金腐、アルカリ土壌金属、 3 価の金属、アンモニウム基または有機アミン残 基であるときは、本発明の化合物は塩を形成し ている。

好適な塩は、ナトリウム塩、カリウム塩のようなアルカリ金属塩、カルシウム塩、マグネシウム塩のようなアルカリ土類金属塩、鉄塩、アルミニウム塩のような3価の金属塩、アンモニウム塩、トリメチルアミン塩、トリプロピルアミン塩、トリプチルアミン塩等の有機アミン塩があげられる。

R¹¹ で示される他の好通な基の例は、前記 R⁶ において示したものと同様である。

 R^{4a} が基 $-A-cox^{8}R^{31}$ を示す場合、A および x^{8} は前記したものと同意鏡であり、 R^{31} は水素原子または $C_{1}-C_{4}$ アルキル基を示す。

には、オキシラニル基、1,3,4 - オキサジアゾ ールー 2 - イル基または 5 - オキソー1,2,4 -オキサジアゾールー3 - イル基を示す。

式(I) かよび式(II) において、 R^4 かよび R^{4a} は好適には、いずれも 3 位に結合している。

前記式(I) において、特に好適な化合物は、R^{4a}

が3位に結合しており、そして基一coR³⁰ ,
—co.x¹R¹¹ ,—A—cox¹R³¹ ,—co.NHR⁸ ,
—A—conhr⁸ ,—A—x¹R³⁵ ,—A—R³⁴ ,シアノ基
または 1, 3, 4 — オキサジアゾールー2 — イル基
(x¹ は陵案原子または硫黄原子を示し、R¹¹
は水素原子、C₁—C₁₀ アルキル基またはフエニル基を示し、R⁸ は水素原子またはC₁—C₆ アルキル基を示し、AはC₁—C₄ アルキレン基またはアルケニレン基を示し、R³⁰ は水素原子を示し、そしてR³⁴ は前記したものと同意銭である。

式(I) および式(I) において最も好適な化合物は、 \mathbf{R}^5 が水素原子を示し、 \mathbf{R}^1 と \mathbf{R}^2 とは同一であつてエチル基またはイソプロビル基を示すか、あ

基一CO.NR⁷R⁸ および -A-CONR⁷R⁸ において、A,R⁷ および R⁸ は前記したものと同意繋であり、これらの例についても前記したとおりである。

 R^{4a} が基 $-A-NHR^{32}$ を示す場合、 A は前配したものと同意銭であつて、好適には C_1-C_4 アルキレン基であり、 R^{32} はフェニル基または C_1-C_6 アルキルもしくは(C_1-C_6 アルキル)カルバモイル置換分を有するフェニル基を示す。

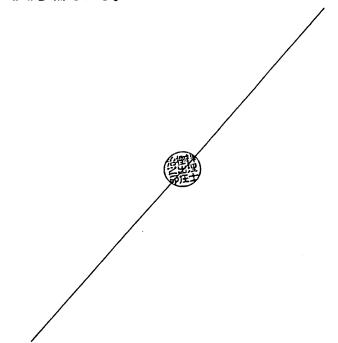
 R^{4a} が基 $-A-X^*R^{33}$ を示す場合、 X^* および A は前記したものと同意幾であつて、 A は好適には C_1-C_4 アルキレン基であり、 R^{33} は水素原子、 C_1-C_6 アルカノイル基、 C_1-C_6 ハロアルカノイル基、ベンゾイル基または C_1-C_6 アルキル基を示す。

 R^{4a} 水基 $-A-R^{54}$ を示す場合、 A は前配したものと同意義であつて、好通には C_1-C_4 アルキレン基であり、 R^{54} はハロゲン原子、シアノ基または C_4-C_4 アルカノイル基を示す。

R^{4a} が複素環基を示す場合、このものは好適

るいは R^1 がエチル基を示し、 R^2 が sec ープチル基を示す場合であつて、そして R^{4a} が上記の特に好適な基を示す場合である。

本発明の化合物を以下に例示する。各化合物に付された番号は、その後の記載においてそのまま参照される。



	-				
Æ	R.	R ²	R3	R ⁴	mp, C
	O ₂ H ₅	o ₂ H ₅	н	3-000н	194-195
7	i -0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	•	187-188
89	g.	n-O ₃ H,	•	3-000Н	179-180
•	•	1-03H7	•	•	214-215
ĸ	•	1-04H7	•	•	200-201
φ	O ₂ H ₅	02H5	•		224-225
~	•	n-0 ₃ H ₇	•	•	271-272
60		i-0 ₃ H ₇	•	•	228-230
ø	•	sec-04H9	•	•	210-211
10	i -03H,	n-03H7	•	•	211-212
=	•	i-0 ₃ H ₇	•	•	274-275
12	E	CH2CH=CH2	•	•	187-188
13	02H5	•	•	•	245-246
=	i-03H7	•	*	•	135-136
15	nO ₃ H ₇	•	•	•	
=	•	nO ₃ H,	•	•	•
11	secO4H9	sec04Hp	•	•	
\$		СН3 — О=СП-СН3	*	•	
	-		-	_	

mp, C		208-207	201-202	188-189	152-153	257-258	252-253	297.5-298.5	202-203	198-200	138-140	248-249		> 345	155-157	115-119	98-100	132-133
R4	3-∞0Н	•	•	•	•	•	•	•	•		•	٩	8−008Н	3-000Na	3-000NH4	3-000MH(0 ₂ H ₅) ₃	2-000\$	3-000\$
R ³	Н	3-0H3	10-1	4-02H5	3-02H5	3-i-03H7	10-1	4-i-03H7	3-QIIS	•	3-02H5	3-i-03H7	×	•	•	•	•	•
R.2	6HPO-1	CH3	O ₂ H _S	•	•	i-03H7	•	ì	GH3	CH2CH≡CH2	O ₂ H ₅	i-0 ₅ H ₇	•	•	•	•		OH3
R1	6H [₽] O−1	n-0 ₃ H ₇	O ₂ H ₅	•	n-0 ₅ H ₇	•	i −0 ₃ H7	•	CH2CH2	OH ₃	CH2CH=CH2	•	i -03H7	•	•	•	•	GH,
¥	19	20	21	22	23	72	25	26	27	28	29	80	2	32	33	3.	20	9

¥	.g	R2	R3	R ⁴	mp, t
-	.	4.5	=	\$-00U	108-109
;	î	27.15	:		
89	•	i-O ₃ H ₇	•	•	133-135
8 0	•	t-04H9	ą.	•	139-140
2	O ₂ H ₅	C ₂ H ₅	•	•	114-115
Ŧ	•	i −0 ₃ H7	•	•	117-120
42	•	eHPO-298.	•	•	145-148
43	•	CH2CH=CH2	•	•	n _D 1.6003
7	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	•	148-150
45	GH3	£.	4 - Br	•	155-157
97	•	•	1 0-4	•	147-148
=	•	•	4-CH ₃	•	150-153
8	O ₂ H ₅	0 ₂ H ₅	4-04	•	162-163
9	•	•	4-0 ₂ H ₅		152-153
20	n-03H7	Ť	3—CH3	•	126-127
5	•	i-0 ₅ H ₇	3-i-0 ₅ H ₇	•	148-149
52	i-03H7	ì	70-7	•	178-179
50	•	•	4-i-03H7	•	214-215
25	CH2CH+CH2	in the second	3-CH ₃	<u>.</u>	102-103
	_			_	_

¥	£.	R ²	R3	R4	mp, t
55	СН³	CH2CH=CH2	3-CH ₃	3-000\$	116-117
99	CH2CH-CH2	i-0 ₃ H ₇	3-i-03H7	•	132-135
57	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	Ħ	2-0000H ₃	925-935
58	1-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	•	134-135
59	GH3	•	•	3-COCH ₅	40-45
9	•	t-04H9	•	•	132-138
19	0 ₂ H _S	O ₂ H _S	•	•	95-96.5
62	•	i-0 ₃ H ₇	•	•	112-114
63	•	sec-04Hp	•	•	115-118
49	•	CH2CH=CH2	•	•	101-102
55	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇		•	173-1735
.9	#	GH ₅	4-Br	•	154-155
19	n-03H7	•	3-CH ₃		n _D 1.5746
9	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	4-0 ₂ H ₅	•	111-112
69	n-0 ₃ H,	i-o _s H ₇	3-i-03H7	•	161-162
10	i-o ₃ H ₂	•	7 0- 7	•	165-168
7	•	4	4-1-03H7	•	184-185
12	GH ₃	CH2CH=CH2 3-CH3	3-CH3	•	144-145
_	_	_			

¥	.81	R,2	R3	R	a, dm
73	CH2CH=CH2	i-0 ₃ H ₇	3-i-0 ₃ H ₇	3-cocH ₃	155-156
12	O ₂ H _S	0 ₂ H _S	Ħ	3-0000 ₂ H ₅	18-98
15	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇		į	133-135
16	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	2-000 i -0 ₃ H ₇	101-102
11	i-03H7	i-0 ₃ H ₇	•	3-00n-03H2	122-125
18	•	ţ	•	3-000n-04H9	110-111
13	`	•	•	3-000 i -04H9	52-54
8	•	•	•	3-001-04H9	176-178
2		•	•	3-000n05H11	78-79
82	•	•	•	3-000006H ₁₃	65-67
89	•	•	•	3-000n07H ₁₅	62-64
₩		•	•	3-coonOgH ₁₇	55 69 69
82	•	•	•	3-00009H19	53.7
98	•			3-000n010H21	63.0
87		•	`	3-0001012H25	56.2
89	•	•	`	3-000n014H29	9.09
68	•	•		3-000016H33	97.9
90	•	•	•	3-000n0 ₁₈ H ₅₇	721
	_	_			

mp, t	166-168	124.5-126	168-169	1145-116	57-60	99-19	142-145	56-59	149-150	59-61	45-48	85-87	100-102	97-99	35-38	126.9		148.8
R4	3-cosoH _s	3-00302H5	•	3-008n-03H7	3-000CH2CH2Of	3-0000H200#3	3-COOCH2 OF 5	3-000CH2CH2CN	3-0000H20H20H	3-0000H2QHQH2 0HQH	3-000CH2CH2OCH3	3-000CH2CH2CO2H5	3-000CH2CH2CO3H7	3-000CH2CH2802H5	3-000H2H2O-	3-000CH2CH2COCCH3	3-000CH2CH2C00-{	3-0000H20H-0H2
R.3	: н	•	•	•	•	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	
R ²	i –0 ₃ H ₇	0 ₂ H ₅	i-0 ₃ H ₇	O ₂ H _S	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•			•	•		•	•	•	•
FR.	i –0 ₃ H7	0 ₂ H ₅	i-03H7	O ₂ H ₅	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•	•	•	•		•	•	•	•	•
Æ	93	92	93	8	95	86	97	86	6	9	ē	102	501	2	105	90	101	80

ž	=	:	:	o iden
i – 0 ₃ H7	i-0 ₃ H ₇	H	3-008CH20002H5	128-130
	•	•	3-000CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂	95-97
	•	•	\$-ccccachch ₂ N(Ch ₅) ₂ Ch ₅	120-121
	•	•	3-000H2-{	53.3
	•		3-000H2-Ç	102.5
	•	•	3-COOCH2CH=CH2	122-125
	•	•	3-∞00H ₂ 0≈0H	150-153
•	•	•	⟨H}-∞∞-s	126-128
	•	•	3-000-(H)	17-78
•	•	•	3-000GH2-CD-CH3	163-164
•	•	•	3-0000H ₂ -\(\infty\)-NO ₂	172-174
O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	3-0000H20H20H2-{	n _D 1.5805
i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	3-coscH ₂ -{	129-131
O2H5	C ₂ H ₅	١	3-008CH2-(1)-04	177-179
i-0 ₃ H ₇	i-03H7	•	3-000-8	175-177

mp, t	148-150	212-213	144-148	156-160	148-151	150-152	175-178	232-235	154-155	13.4.1	123-124	201-203
B4	Q-000-E	3-000-8	3-000-£	3-000-C-0H3	3-000-(CH3	3-000-{	3-000-043	3-000-8	3-000-0 0H2 OH- OH2	3-000-8	3-000-C	3-000-C- OHO
R3	н	•	•	•	•	•	•		:	•		•
B.2	i-0 ₃ H ₇	•	•	•		•	<u> </u>	•	•	•		
 	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•		•		*	•	•	•
¥	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135

¥	R.	R ²	R³	B4	mp, C
136	i -0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	н	3-000-()-000H3	202-204
137	•	•	•	3-000-Q-000149	127-1325
138		•	•	3-00-()	129-130
139	•	•	•	3-cc-\rightarrow-kiccochs	225-228
140	•	4	•	300-ON	209.5-210.5
Ξ		•	•	3-000-8	158—161
142	•	•	•	3-000N(0 ₂ H ₅) ₂	127-128
143	·	•	•	3-000 (H ₃	140-142
3	•	•	•	3-000-8	178-180
145	•	•	•	\$-000-s	148150
97.	•	•	•	3-000-K	154-155
Ę	0 ₂ H ₅	0 ₂ H ₅	• .	^{0H3} 200NH ₂	175-178
-	-				

R4 mo. ft	2-00NH ₂ 189-190	3-00NH ₂ 288-290	247—248	242—243	242—244	251-252	181-182	215-218	190-191	250-252	209—210	195-196	3-CONHOH ₃ 2025-205	241-242	172-174	187—188	180-181	475+78
В3	Н 2-	<u>,</u>	`	•	•	•	4-02H5	3-CH3	3-i-0 ₃ H ₇	4-i-0 ₃ H ₇	3-GH ₃	•	H 3-0		•	•		
R ²	i-03H7	•	O ₂ H ₅	n-03H7	i 0 ₅ H ₇		O ₂ H ₅	£	i−0 ₃ H ₇	•	CH2CH=CH2	œ,	i-03H7	t-04H9	O ₂ H ₅	i-0 ₃ H ₇	sec-O4H9	CH2CH=CH2
R.	i -03H7	GH3	O ₂ H ₅	•	•	i-03H7	O ₂ H ₅	n-0 ₅ H ₇	•	i-03H7	снз	CH2CH-CH2	Œ13	•	02H5	•	•	•
¥	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	181	182	163	181	165

Æ	R1	R2	R ⁵	R4	a, du
166	i-0 ₈ H ₇	i-0 ₅ H ₇	н	3-00\HCH3	217-219
167	n-O ₃ H ₇	GH,	3-CH3		182-184
168	•	i-0 ₃ H ₇	3-1-03H7	•	228-229
169	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	4-i-03H7	•	274-275
170	CH3	CH2CH=CH2	3-CH ₃	•	196-197
171	CH2CH=CH2	СН3	3-CH3	•	125-128
172	*	i-0 ₃ H ₇	3-1-03H7	•	224-225
173	O ₂ H _S	O ₂ H _S	=	3-CONHO2H5	141-142.5
174	i0 ₃ H ₇	i-o ₃ H ₇	•	3-CONHO2H5	192-194
175	O ₂ H ₅	0 ₂ H ₅	•	3-conth-0 ₅ H ₇	146-147
176	i-0 ₅ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	•	168-170
111	СН3	•	•	3-00NH-i-0 ₃ H ₇	188.5-191
178	i-0 ₅ H ₇	•	•	•	201-202
179	O ₂ H _S	¢yH₅	•	2-00Ntn-04H9	100.5-101
180	•	•	•	3-00MH ₁ -04H9	1335-135
181	•	•	•	3-00NHi -04H9	159.5-161
182	i-0 ₃ H ₇	i-03H7	•	3-CONHnO5H11	135-137
183	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	3-00N(GH ₃) ₂	1535-1545

	24	R ²	R3	R4	a, dim
8	er.	i-0 ₃ H ₇	Ħ	3-00NH2H2CH2O4	169-190
		t-0,H9	•	•	207-209
O.	02H5	O ₂ H _S	•	•	129-130
	•	6H70-298	•	•	151-152
	i -0 ₃ H ₇	i-o ₃ H ₇	•	•	208-210
	•	•	•	3 - CONHOH2 ON	245-248
	•	•	•	3 - CONHOH2CH	172-174
8	æ,	•	•	3-CONHICH2CH2OH	134-135
0	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	•	144-145
8	CH3	t-04H9	•	•	195-196
0	O ₂ H ₅	sec-04H9	•	•	115-116
	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•		193-194
	•	•	•	3-cov <dh<sub>3</dh<sub>	140-142
	•	•	•	3-00N<02H5 CH2CH2CH	151-153
		•	•	3-00N(CH2CH2OH)2	165-167
		•	•	3-00N< CH ₃ 98-100 CH ₂ (CHOH) (CH ₂ OH	98-100 H ₂ OH
	_	em		_	

mp, t	192.5-193.5	196-197	258-261	235-236	51 - 53	186-197	253-255	269-270	265.5-266.5 (分解)	328-329	1635-266	255-258	258-260
R4	⊘ −4 01400−8	3-00NHCH2-{\rightarrow}-0\$	3-00NHCH2-()-NO2	3 - CONFICHZ ()- CIH ₃	3 - CONHOH2 CH2 - (C)	3-00NH-0-0	3-00M-6	3-00NH-0-08	3-00NH-0	3 - CONH-C -NO2	3 - CONH-CO-CH ₅	3 - cont	3-CONH-CO OF3
R ³	Н	•		•	•	•	`	•	*	•	•	•	
R ²	ሪኒዛና	•	i-o ₃ H7			О2Н5	i-0 ₃ H ₇	5H ² O	i –0 ₅ H ₇			•	*
R1	O ₂ H ₅	•	i-0 ₃ H ₇	4	•	О2Н5	i-0 ₃ H ₇	0245	i-0 ₅ H ₇	•	•	•	4
Æ	212	213	214	215	218	217	218	219	220	121	222	223	224

ည, dm	300-304	212.5-214	219—220	265-266	88-85	190-191	155-156	185-167	169-170	183.2	205.3	137—140
R4	3-COM-()-CN	\$-00M-\$	3-00NH-002Hs	3-00M-()	3 – CONFLOH	\$ -00NIOCH3	3 - CONFIDCH ₃	•	3 - CONHOCOCH ₅	3-00NHOH2	3-00NHDH ₂	3-00V (CH ₃
. F.	Ħ	•	•	•	•	•	*	.	•	•	•	•
R ²	i-0 ₃ H ₇		•	•	•		0 ₂ H _S	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	
184	i-0 ₃ H ₇		•	•	•	GH3	O ₂ H ₅	i-0 ₃ H ₇	ŧ	•	•	
¥	225	226	227	228	228	230	231	232	233	234	235	236

mp, t	76 — 94	134-135	186-187	193-194	231-233	105-108	189-191	180-182	248-251 (分解)	222-224	260-262	216-219
R4	3-con CH3	•	3 - CONFICEOCH ₃	S — CONHONDAIN	s-constant-04	3-00N<0H ₃	S-CONTN (CH ₃) ₂	\$ -000/4MH-	3-00H-N	S-CONH-NO	S-cont	8-00M-8
R3	H	•	•	•	•	•	•		•	•	•	•
R ²	O ₂ H ₅	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•	•	•	•	•	<u>.</u>	
-æ	O ₂ H ₅	i -0 ₃ H ₇	٩	*	•	•	•			•		
¥	237	238	239	240	241	242	243	244	245	248	247	248

¥	F#	R2	R3	R4	a. dm
249	i – 0 ₃ H ₇	i -c ₃ H ₇	æ	3 - 00NH	237
250	•		•	3-00M-CN	171.5
251	•		•	3-0041-(8)	291.5-292.5
252	O ₂ H _S	O ₂ H ₅	•	3-00v	190-191
253	i -0 ₃ H ₇	i-03H7	•	3-00V	230-232
254	GH ₃	GH3	•	3-0N	153-154
255	•	O ₂ H ₅	•	•	97-99
256	*	i-0 ₃ H,	•		150-151.5
257	0 ₂ H ₅	O ₂ H _S	•	*	115-116
258	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•		162-163
259	n-0 ₃ H ₇	GH ₃	3 CH3	•	122-1235
260	0 ₂ H ₅	O ₂ H ₅	4-0 ₂ H ₅	•	178-179
_	_		_		

a,qm	121-122.5	127-128	132-134	226.5-227.5	153.7	>300	>200 で変色 を伴う分解が	はじまる 168-169	203-204			165—166
R4	3-0V	•	•	3-CONHCH2CH2CH2OH	3-000-E	3-000 1/3 AJ	3-000 1 / 3 F\$	3 - CONTINH2	27 2-	^{CH3} 3-cocα(0 ₄ H _φ) ₄	3-000 1/2 0a	3 - CONTRACOCH ₃
R³	3 - CH ₃	4-i-03H7	3-CH3	д	•	•	•	•	•	,	•	•
R ²	GH.	i-0 ₃ H,	CH2CH=CH2 3-CH3	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•	•		•	•
181	CH2CH=CH2	i -0 ₅ H ₇	cH ₃	i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•	•	*	•	•
×	261	262	263	264	265	266	267	268	269	27.0	27.1	272

Æ	74	R2	B ³	R4	a,qm
273	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	Ħ	3-N-N-OH3	196-197
274	•	•	•	3 - CONHEST CH2 CH2 CL	195-197
275	£.	i-0 ₃ H ₇	•	3 – CH ₂ OH	ガラス状固体
276	•	t-04H9	•	•	152—153
277	0 ₂ H ₅	O ₂ H ₅		à	102-103
278	•	i-0 ₃ H ₇	•	è	139-141
278	•	sec-04H9	•	•	ガラス状固体
280	i03H7	i0 ₅ H ₇		•	187-189
281	O ₂ H _S	QH3 - QH- QH= QH2 -		•	
282	-CH2CH=CH2	•	•		
283	0 ₂ H ₅	0 ₂ H ₅	•	3-CH ₂ OOCH ₃	1 88 1 98
284	1-03H7	1-03H7	•	•	166-167

¥	-æ	R ²	R.3	B4	mp, U
285	i-0 ₃ H ₇	i -0 ₈ H7	Ħ	3-GH ₂ OOP ₃	223-224
288	•	•		3-CH ₂ OCCH <ch<sub>3</ch<sub>	158-158
287	•	•		8-0H20Q-(S)	180-181
288	O2H5	o ₂ H ₅	•	3-a120d-(0)-04	106-107
289	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	3-04200-(0)-04	149-150
290	•	•	•	\$-CH2OSO2CH3	136-137
291	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	3 – CH ₂ OCH ₃	85 - 88
292	i-0 ₅ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	•	128-129
293	•	•	•	3-CH ₂ 00 ₂ H ₅	122-128
294	•	•	•	3-CH2003H7	141-142
295			•	3-CH2Cn-04H9	117-118
296	O ₂ H ₅	(H ₃	. H	•	

¥	B.1	B.2	В3	B4	mp, C
297	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	æ	3-CH2OCH2CH2CO2H5	101-102
298	•	•	è	3-CH ₂ OCH ₂ CH ₂ NHO ₂ H ₅	127-128
299	•	•	•	3-CH ₂ OCH ₂ -(©)	104-105
300	•		•	3-@120G12G120-{O}	126-127
301	GH ₃		•	3-CH ₂ Br	124-125
302	0 ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	3 - CH ₂ O\$	107
303	*	٠.		3-CH ₂ Br	132-133
304		i-03H7	•	•	146-147
305	•	eHr0-pes	•	•	175-176
308	i -0 ₅ H ₇	i-03H7	•	3-CH ₂ O¢	175-176
307	•	•	•	3-CH2Br	201-202
308		•	•	3-CH ₂ NH ₂	184-137.5

Æ	R.	R ²	R.³	R4	mp, C
309	i-0 ₃ H ₇	, H _e 0-i	×	3—CH ₂ NHO ₂ H ₅	140-142
310	•	•	•	3-CH2NHCH2CH2CN	112-113
311	•		•	3-CH ₂ NHCH ₂ CH<	111-112
312	•	•	•	3 - CH ₂ NH-(H)	148-149
313	•	•	•	3-CH ₂ M-(0)	204-208
314	•	•	•	3-CH ₂ NH-(O)	135-137
315	•	•	•	3 - CH2NHOOO2H5	121-123
316	•	•	•	3-CH2NHOCH2OCH3	167-168
317	•	•	*	3-CH ₂ MISO ₂ GH ₃	150-152
318	0 ₂ H ₅	0 ₂ H ₅	•	3-CH ₂ NHOWICH ₃	135-136
319	1-0 ₃ H,	i -0 ₃ H ₇	•	3-0H2-N	216-218
320	•		•	3-CH ₂ -N ^N -	221-228

mp, C	88—90	ガラス状固体	158.5-159.5		174-175	232-234	154-157	189.5-190.5	231-233	183-185		160-162
R4	3-CHO	ŧ	à.	•	#O-N=#O-\$		3-CH<	3-orf 0	3-CH ₂ CCCH	3 – CH ₂ CH ₂ COCH	3-CH ₂ CCCCH ₃	3-CH ₂ CCCO ₂ H ₅
R3	Ħ	•	•		*	•	•	Ł	•	•	•	•
R ²	O ₂ H ₅	•	1-03H7	(H ₃ - CH - CH - CH ₂	o _z H ₅	i-0 ₃ H ₇	i	•	•		•	•
B.1	ĥ	0 ₂ H ₅	i-03H7	O ₂ H ₅		i-0 ₃ H ₇	•	•	•	•	•	•
¥	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332

Æ	R	R ²	R3	B.4	mp, C
333	i-o ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	×	\$-CH2CSO2H5	
334	•	•	•	3-CH ₂ COCO ₃ H ₇	
335	•		•	3-CH ₂ COOi-O ₄ H ₉	
336	•			3-CH ₂ CCCn-C ₇ H ₁₅	
337	•	•	•	3 – Հեհշ Հեշ ՀՀՀ	
338	•	•	•	3-CH2CH2COO2H5	133-1345
339	O2H5	-dн-сн-сн ₂			
340	i-0 ₃ H ₇	i-o ₃ H ₇	•	3-CH2CH2OSO2H5	
341	•	•	•	3-CH ₂ CH ₂ CCn-O ₃ H ₇	
342	•		•	3-CH2CH2COOR-04H9	
343	•		•	3-CH2CH2CCOn-07H15	
344	O ₂ H ₅	•	•	3-CH ₂ CN	

¥	R1	R ²	В.5	B.4	D;dm
345	O2Hg	6H³O~⊃əs	H	3-CH2CN	153-154
346	i-0 ₅ H ₇	i-0 ₃ H ₇	•	Ť	206-209
347	-CH2CH=CH9	GH ² -CH-CH-CH ²	•	•	
348	i-0 ₃ H ₇	i-o _s H ₇	•	3-CH ₂ CCNH ₂	212-2135
349	•	•		3-CH ₂ CH ₂ CCN ₂	
350	*	•	•	3-04 ₂ 04<	146-149
351	*	*	•	3-CH-CH ₃	166-167
352	•	•	•	он 3-сиси ₂ си ₃	87—98
353	•		•	он 3-сиси ₂ оси ₃	1545-1585
354	•	•	•	он 3-онон ₂ NO ₂	172-176
355	•	•	•	3-da ₁	149-148.5
356	•	•	•	3-00H20H20H3	124-125
_		-		_	_

mp, C		114-1225	106.5-107.5	60-61	166-168	159-162	187-188.6		255.5-256.5	131.5-132.5	259-260	84-88
B.4	3-cors	3-0xH<0002H5	3-0-0-0H ₂ 300-0-0H ₂ CH=CH ₂	3CHCH ₂	3 - CH=CH-CH ₃	3 – CH= CH · CH ₂ CH ₃	3~CH=CH-OCH3	3-CH-CH·COOH	•	3-CH=CH • COOO2H5	он ₃ 3-он-0 · осон	3-CH-CH ₂
R3	я	•	•	•	•	•	•		•	•	•	•
R2	i-0 ₄ H ₇	•	•	•	•	•	•	sec-04Hp	i-0 ₃ H ₇	•	•	•
-#	i-0 ₃ H ₇		•	•	•	•	•	0 ₂ H ₅	i -0 ₃ H ₇	•	•	•
Æ	357	358	359	360	361	362	89 89	384	365	388	367	368

mp, to	135-134	80-82		154-155	142-143	124-127	233-234	111-112	133-134	173-174	168-169	178-177
R4	\$-04,40-\$	3-CH ₂ 8P<00 ₂ H ₅	3-0H ₂ 8H	3-CH ₂ 80 ₂ H ₅	3-CH ₂ SCH ₂ -CH-CH ₂	3-CH28CH2 · Om CH	NH2 \$-0=N-CH	3-0-N-0002H5	3-NO ₂		•	3-NH2
R2	н	•	•	•		•	•	•	•	•	•	•
R ²	i-0 ₅ H ₇	•	•	•	•		•	•	O ₂ H ₅	8ec-04H9	i-0 ₃ H ₇	O ₂ H ₅
-8t	i-0 ₃ H ₇	•	•	•		•	•	•	0 ₂ H ₅	•	i-0 ₃ H ₇	380 · O ₂ H ₅
¥	368	370	EE .	372	878	374	375	376	377	378	378	. 088

¥	R1	R ²	R ⁵	R4	mp, C
381	0 ₂ H ₅	sec-04Hp	н	3 – NH ₂	196-197
382	i -03H7	i-0 ₃ H ₇	•	•	286-267
383	O ₂ H ₅	o _z u _s	•	s-woons	99 59
384	•	6H70—эв	•	•	50
385	i-0 ₃ H ₇	i-03H7	•	•	237-238
386	O ₂ H ₅	O ₂ H ₅	•	3 – NHOCH2OCH3	121-122
387	•	sec-04H9	•	•	n _D 1.5637
88	i-0 ₃ H ₇	i-0 ₃ H ₇	. •	3-N(COCH ₃) ₂	234—235
38.9	O ₂ H _S	sec-04H9	•	3 - N	62—63
330	i -0,3H7	1-0 ₃ H ₇	•	•	180-191
391	•		•	3-4	158-181
392	O2H5	sec-04H9	•	No Ve	
			_		

¥	B1	R ²	R.3	Β4	ည'dw
393	393 1-0 ₃ H ₇	1-0 ₃ H ₇	н	3 - S	141-142
394	•		•	3 - C CH3	213-214
395	•		•	3 / 1/2	220-221
396	•	•	•	2 Z Z Z	145-146

式中、R¹, R², R³ および X'は 前記と同意義 を示す。

工程 A1 は無水フタル酸の誘導体である化合物 (B) とアニリンの誘導体である化合物 (E) を反応させる工程であり、溶媒の存在または非存在下に実施することができる。溶媒を用いば特には、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好ましくはトルエン。キャルカーンのような素類。ジメチルスルホキシドのような非ブロトンは、メチルブチルケトン。メチルブチルケトン。シクロへおよび酢酸を挙げることができる。

反応は、加熱することが望ましいが、通常は

上記の化合物中、好適なものは、化合物 A6 9, 11、65, 75, 77, 78, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 153, 278, 279, 280, 295, 323, 329, 332, 338, 346, 365 および 393 である。

本願発明の化合物は、以下に記載される方法の いずれかによつて製造することができる。

製法A

R⁴ がカルボキシ基、チオカルボキシ基(好ましくはメルカプトカルボニル基)またはニトロ基である本発明化合物、即ち、式(Ia)を有する化合物およびそのニトロ誘導体は、次の反応式に示した方法により製造することができる。

反応中に水が副生するので、水と共沸し、かつ 不活性な溶媒を使用し、反応を、この共沸体の 沸点で実施するのが好適である。

通常および好適には、工程 A1 の終了後、化合物 (V) を中間体として単離することなく、工程 A1 と同様の反応条件下に工程 A2 を実施する。

しかし、目的によつては、中間体 (V) を単離することも可能であり、通常定量的に得ることができる。例えば、 X' が酸素原子を示すカルボキシ基が 3 位に置換している化合物 (B) と 26-ジェチルアニリンまたは 26-ジィンプロピルアニリンとの反応においては、融点 243.5 ~ 244℃または融点 181 ~ 193℃ を有する対応する中間体 (V) をそれぞれ得ることができる。

また、化合物(N)の無水フタル酸誘導体を使用する代りに、化合物(N)に対応するフタル酸自体または酸ハライド類(たとえばクロリドもしくはブロミド)、活性アミド、活性エステル(たとえば p ーニトロペンジルエステル)のような活性誘導体を用いることもできる。

化合物 (I) において R⁴ が - OX¹¹. R¹⁰ 基を示す 化合物 (Ib) は、 ハロゲン化試薬と相当する化 合物 (Ia) を反応させることによつて 製造する ことができる。

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & 0 \\
R^2 & R^{10}
\end{array}$$
(1b)

(式中、R¹, R², R³, R¹⁰ および X¹¹は前記と 同意義を示す。)

ハロゲン化試薬は特に制限はなく、一般にカルボン酸から酸ハライドを製造できる試薬であれば使用できるが、好適には塩化チオニルまたは臭化チオニルが用いられる。

反応は常法に従つて実施されるが、溶媒の存在下反応を行うのが好ましい。溶媒は反応を狙害しないものであれば特に限定はないが、好ましくは、ヘキサン,ヘブタンのような脂肪疾炭化水素類,ペンセン,トルエン,キシレンのような芳香族炭化水素類またはシクロヘキサンの

式中、R¹, R², R⁵, R⁶, R⁷, R⁸, R¹⁰ および x^{*}は前記と同意義を示す。

化合物 (Ic) および化合物 (Ic') は、化合物 (Ib) を化合物 (N) または (NI) と反応させることにより、それぞれ得ることができる。 2 つの反応は、同様の反応条件下で実施されるので、以下一緒に記載することにする。

ような肪環式炭化水素類が用いられる。反応温度も特に限定はなく広い温度範囲で実施しうるが、好ましくは、加熱遺流によつて反応が行われる。

製法の

化合物 (Ia) のカルボン酸またはチオカルボン酸のエステルおよびアミド誘導体である化合物 (Ic) および (Ic')は、相当する酸ハライド (Ib) から、下記の反応式に従つて製造することができる。

ソプロピルエーテル、ジエチルエーテル、テト ラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテル 類、アセトニトリル、プロピオニトリルのよう なニトリル類、アセトンのようなケトン類また は上記の容傑を2以上混合したものを用いる。

製法 D

化合物(I)において R⁴ がシアノ基である化合物(Id)は、化合物(TE)を常法に従つて 脱水することによつて製造できる。

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & O & O \\
R^2 & O & O \\
R^3 & O & O \\
R^3 & O & O \\
\end{array}$$
(1d)

(式中、 B¹、 B² および B³ は前配と 同意義を示す。)脱水剤は特に限定はなく、一般に酸アミドを相当するニトリルに変換できる試楽であり、この分子の他の部分に影響を与えないもの

であればよく、好適には五塩化リン、塩化チオ ニルまたはオキシ塩化リンが用いられ、さらに 好適には、オキシ塩化リンである。

反応には密媒を使用するのが好ましく、 密媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好ましくはヘキサン、ヘブタンのような 脂肪族炭化水素類、ベンセン、トルエン、キシレンのような 背張炭化水素類 または クロロホルム、塩化メチレンのような へ口が といるのような に し に を 行うのが 好ましい。
遠常加熱遺流下反応を行うのが 好ましい。

製法 D の出発原料である化合物 (MD) は、化合物 (Ic') において B⁷ および B⁸ が水素原子で、 X^{*} が酸素原子である化合物であるが、 この化合物は製法 O で記載した方法に従つて製造することができる。

製法品

y 🎐

化合物(I) において R⁴ がヒドロキシメチル 基、ヘロメチル基、アルコキシメチル基、シク

の定義におけるシクロアルキル基,アリール基, アルケニル基,アルキニル基,置換されていて もよいアルキル基を示す。

化合物 (Ib) において、 X'が酸素原子を示し、 R¹⁰が塩素原子を示す化合物 (K) はこの反応の出発原料であるが、所望により製法 B に記載した方法により製造することができる。

 ロアルコキシメチル基、アリールオキシメチル基。アルケニルオキシメチル基を示す化合物 (Ie). (Ie') および (Ie') は下配の反応式に従つて 製造することができる。

上記式中、Arは

Halは 弗素原子。塩素原子。臭素原子。沃素原子のようなハロゲン原子を示し、好適には塩素原子または臭素原子であり、R¹²は、前記R⁵

に限定はないが通常剛反応がおこらないように、 高温をさけて反応を実施する。好適には氷冷下 ないし宝温にて反応を行う。所望により、合成 した化合物 (Ie) を工程 B2 において、相当する ハロメチル誘導体 (Ie') に変換することが でき る。この工程は、化合物(Ie)を、 例えば塩化 チオニル。 臭化チオニル、三臭化リンのような ハロゲン化試薬と反応させることにより達成で きる。反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶媒 は反応を阻害しないものであれば特に限定はな いが、好ましくは、ヘキサン,ヘブタンのよう な脂肪族炭化水素類。ペンセン、トルエン、キ シレンのような芳香族炭化水素類、シクロヘキ サンのような脂環式炭化水素類またはジエチル エーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンの ようなエーテル類である。反応温度は特に限定 はなく広い範囲の温度を選択できるが、好適に は室温または反応混合物の沸点で反応が行われ

所望により、合成した化合物(Ie')は相当する

シクロアルコキシメチル、アリールオキシメチル、アルケニルオキシメチル、アルコキシメチルを推進されたアルコキシメチル諸導体 (Ie') に変換することができる。これは、化合物 (Ie') を武 B12 OHを有するには、出当するとにより達成されるが、好適には、相当ウムアルコキシドを用い、通常加速をは、サリウムアルコキシドを用い、通常加速では、はナトリウムアルコキシドを用い、通常加速では、はカコキシドを用い、通常加速である場合には、過剰の B12 OHを 密鉄として使用する。

製法 F

化合物 (Ie)は、酸の好適な反応性誘導体、例 えば酸無水物、酸混合無水物、活性エステルま たは酸ハライドと反応させることにより相当す るエステルに変換される。好ましくは酸ハライ ドを用い、さらに好適には酸クロリドまたは酸

冷下~反応混合物の沸点で行われる。

製法G

化合物 (I) において、B⁴ がジ(O₁ - O₃ Tルコキシ) ホスホリルチオ基で置換されたメチル基を示す化合物は、化合物 (Ie') を式 M-8-B⁹ a を有する金属化合物と反応させることにより製造することができる。式中、Mは、Tルカリ金属を示し、好適にはナトリウムまたはカリウムであり、B⁹ a は、前記 R⁹ で定義した ジアルコキシホスホリル基を示す。

反応は溶鉄中で行うのが好ましく、溶鉄は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、 好適にはテトラヒドロフラン、 ジオキサンのようなエーテル類、 アセトニトリルのようなニト リル類またはアセトンのようなケトン類である。 反応温度は特に限定はないが、 通常室温で実施 される。

製法H

化合物(I)において B⁴ がアミノメチル基また は種々置換されたアミノメチル基を示す化合物 ブロミドを使用する。酸ハライドを使用した場 合、反応中に生成するハロゲン化水素を除去す るために、好ましくは脱酸剤を使用する。脱酸 剤は特に限定はないが、好適にはトリエチルア ミン、トリプチルアミン、1.5- ジアザピシク ロ[540]ウンデセンー5のような三級アミ ン類。ピリジン。または炭酸ナトリウム。炭酸 カリウム。炭酸水素ナトリウム。炭酸水素カリ ウムのようなアルカリ金属炭酸塩類またはアル カリ酸性炭酸塩類が用いられる。反応は溶媒中 て行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しない ものであれば特に限定はなく。好適にはペンゼ ン。トルエンのような芳香族炭化水素類。クロ ロホルム。塩化メチレンのようなハロゲン化炭 化水素類。ジイソプロピルエーテル。ジエチル エーテル。テトラヒドロフラン。ジオキサンの ようなエーテル類、アセトニトリル。プロピオ ニトリルのようなニトリル類。またはアセトン のようなケトン類が用いられる。反応は広い温 度範囲で実施することができるが、好適には氷

(Ih), (Ih'), (Ih'), (Ih''')または(Ih'''')は、 下記の反応式に従つて製造することができる。

上記式中、Arは前記と同意袋を示し、R¹³は 水素原子または前記 B⁵ で定義した種々のアルキル基。 置換アルキル基。シクロアルキル基若し くはアリール基を示し、R¹⁴は水素原子 または エステルのアルコール残基を示し、B¹⁵ はカル ポニル基に結合する基で、一00R¹⁵ 基と表現した 場合に前記 R⁹ で定義したカルボン酸アシル基を 示す基であり、B¹⁶はスルホニル基に 結合する 基で、一80₂B¹⁶ 基と表現した場合に前記 R⁹で定 義したスルホン酸アシル基を示す基であり、B¹⁷ は前記 B⁷ または B⁸ で定義した基または原子を 示するのである。

工程 H1 はハロメチル化合物(Ie')を式 B¹³NH2を有する一級アミン類と、脱酸剤の存在下に反応させる工程である。脱酸剤は製法 F において記載したものが使用される。化合物(Ie')と一級アミンの当量関係は特に限定はないが、好適には一級アミンと化合物(Ie')の当量比は1:1~3:1の範囲で選択される。 反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないも

塩基好ましくはピリジンを触媒量添加し、通常 室温にて実施する。溶媒は製法Pに記載したも のを使用する。

製法J

化合物 (X) は

$$Ar - N = OH_2N < \frac{R^{18}}{R^{19}}$$
 (X)

のであれば特に限定はないが、好適にはペンゼン、トルエンのような芳香族炭化水素類、ハロゲン化炭化水素類好ましくはクロロホルム、塩化メチレンのような脂肪族ハロゲン化炭化水素類またはテトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテル類である。反応は、広い温度範囲で実施することができるが、好適には室温~80で反応を行う。

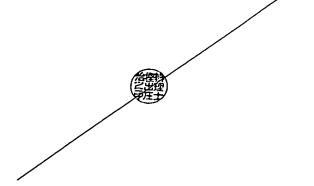
工程 H2 、 H3 および H4 は、工程 H1 により合成された化合物 (Ih) と式 Hal. OOOR 14 を有する化合物、式 R15 OOHal を有する化合物または式 R16 80 2 Hal を有する化合物とを それぞれ反応させる工程である。反応は、脱酸剤を使用し溶媒中で、室温または加熱下に実施するのが好ましい。溶媒および脱酸剤は製法 F に記載したものを使用し、反応温度は室温~50 ℃で行うのが好ましい。

工程 H5 は、化合物 (Ih) を式 R¹⁷NOO を有する 適当なイソシアナート類と反応させ、化合物 (Ih''') を製造する工程である。反応は溶媒中で、

カリ金属炭酸塩類を用いる。溶媒は反応を阻害 しないものであれば特に限定はないが、好まし くはジオキサンのようなエーテル類またはアセ トニトリルのようなニトリル類である。反応は 室温または加熱下に実施するのが好ましい。

製法K

化合物(I) において、 B⁴ がホルミル基。 ヒドロキシイミノメチル基、環状アセタール基またはアルコキシ, アルケニルオキシ若しくはアルキニルオキシがジ置換したメチル基を示す化合物(Ik), (Ik") および (Ik"") は下記の反応式に従つて製造することができる。



上記式中、 Ar は前記と同意義を示し、 B^{20} は、 B^{5} で定義されたアルキル基,アルケニル基また

限定はないが、好ましくはメタノール。エタノールのようなアルコール類である。反応は通常 室温または加熱下に実施される。

工程 K3 は、化合物 (Ik) を、 分岐していてもよいアルキレングリコールと、好ましくは Pートルエンスルホン酸の触媒量存在下に反応させる工程である。反応は好適には溶媒中で行うが、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はなく、好ましくはペンゼン、トルエン、キシレンのような芳香族炭化水素類である。 反応は通常加熱下に実施される。

工程 K4 は、化合物 (Ik) を式 OH(OR²⁰)₃ を有する化合物と反応させる工程であり、好選には化合物 OH(OR²⁰)₃ を過剰量使用する。 反応は触媒量の P ートルエンスルホン酸の存在下、室温で実施するのが好ましい。反応は溶媒中で行うのが好適であるが、好ましくは反応溶媒として化合物 OH(OR²⁰)₃ を過剰量使用する。

製法L

化合物 (I) において B⁴ が 2 個のカルポン酸ア

はアルキニル基を示し、 R^{21} は式 $<_{0-}^{0-}$ と一緒になって R^4 で定義された複素環式基を示すもので、 R^{21} 自体は好ましくは 分岐していてもよいアルキレン基を示す。

工程 K1 は、製法 B により製造された化合物 (Ie)を酸化剤と反応させて相当するホルミル 酵 学体 (Ik)を製造する工程である。酸化剤は一般により、基をホルミル 基に変換されば 特に B であれば 特に 限定は ないが、 要に といって がいまた は 無水クロム酸でありが であいがして 1 ~ 8 当量使用 するのがして 2 である。反応は 解中でものであれば 特に 限力 であれば 中でいるの で がいく 限 強 は に ないが、 好 に 限 強 に ないが、 好 に 限 塩 に ないが、 のような に し 水 大 のような に し 水 大 で に 実 添される。 区 に 通常室温また は 加 熱 下 に 実 施 される。

工程 K2 は、上記合成した(Ik) を適当な溶媒 中でヒドロキシルアミンと反応させる工程であ る。溶媒は反応を阻害しないものであれば特に

シル置換分を有する基を示す化合物(X)は

$$Ar = N \qquad \qquad CH_2 CH (COR^{15})_2 \qquad (M)$$

(式中、Arは前配と同意義を示し、R¹⁵は製法Hの説明中に定義されたものと同意義を示す。)、製法Bで定義された化合物 (Ie')と化合物 (IE)とを反応させることによつて製造することができる。

$$R^{15} - C - OH_2 - C - R^{15}$$

(式中、R¹⁵ は前記と同意義を示す。)反応は、Organic Synthesis <u>42</u>, 75 (1962) に記載の方法に従つて、アセトン溶媒中、炭酸カリウムの存在下に加熱することによつて実施される。 製法 M

化合物 (I) において B⁴ が程々置換されたアルキル基を示す化合物 (Im), (Im') および (Im')は下記の反応式に従つて製造することができる。

す相当する酸またはエステル化合物(Im')に変換することができる。反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好ましくはメタノール・エタノールのようなアルコール類である。アルコール類を溶媒として使用する場合には相当するエステルを得ることができる。反応は通常加熱下に実施される。

また、mが1を示す化合物(Im')は、相当する化合物(XIII)を水旅好ましくは接触還元することにより製造することができる。化合物(XIII)は後配の製法Pに基づいて合成が好ましくができる。水旅反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶体は反応を阻害しなメノールが、プロパノールのようなアルコール類、テトラはパフラン、な反応は好適には水素を導入して、対象がら金属触ばには水素を導入して、対力のようなである。 媒体 である。 媒体 である。 媒体 である。 水 派 反応は がっか ない ない カムを使用して実施される。

上配式中、 R^6 , R^7 , R^8 , Ar および Hal は前と同意義を示し、 R^{14} は製法 H で定義したものと同意義を示し、 R^{22} は、水素原子または O_1 O_4 アルキル基を示し、m は 0 または 1 を示す。

工程M1は、製法Bにおいて合成された化合物カリ金属(例えばシアン化サトリウムまたはシアンの合物(Im)を受けると反応でで行うのがれてののである。反応は溶媒はでのである。反応は溶媒は「ロフルフリルのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアルコールのようなアングリコールをリングリコールをリングリコールをリングリコールをリングリコールをリングリコールをリングリコールを対し、アルボルに関策を記される。

所望により、化合物 (Im) は、硫酸のような強酸の存在下に加熱することによつてmが 0 を示

所望により、化合物(Im')において R¹⁴ がエステルのアルコール残塞を示す化合物は、 工程 M4 において相当するカルボン酸に変換することができる。 好適には化合物(Im')を溶媒中で酸を使用することにより達成される。 好ましくは、溶媒はジオキサンのようなエーテル類、 酸は硫酸または塩酸のような強鉱酸を使用する。 反応は通常室温または加熱下に実施される。

工程 M5 は、化合物 (Im")を相当する酸ハライドに変換する工程であり、製法 B に配載の方法に従い同様の反応条件にて実施される。

工程 M6 および M7 は、酸ハライド (Im''')を式 HNR 7 R8 を有する化合物と反応させることによつ て相当する化合物 (Im''')を製造し、または式 R6 SH を有する化合物と反応させることによつて相当するチオ化合物 (Im''') を製造する工程であり、製法 0 に配載した反応条件に従つて同様に実施することができる。

製法N

化合物(I)においてR4が種々の置換されたアル

キル基、アルケニル基またはカルポン酸のアシル基を示す化合物は下記の反応式に従つて製造することができる。

OOR²³を有するアルデヒド類またはケトン類と反応させることにより、工程N3において製造することができる。反応は通常、溶媒中で水酸化ナトリウムのような塩素の存在いものであればを阻害しなり、である。溶媒は反応を阻害しなり、カール・ステールのようなアルコール類、エーテル類はアール・ファン・ステールのようなアルコール類はステールが表別にはアセトンのようなクトルを受けている。というなどの混合溶媒である。

所望により、合成したヒドロキシ化合物(In)を、相当するアルケニル化合物(In!)で工程N4において変換することができる。この工程は化合物(In)をPートルエンスルホン酸のような適当な脱水剤と反応させる工程である。反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好適にはペンセン、トルエンのような芳香族炭化水素類であ

上記式中、Arは前記と同意義を示し、 R^{25} は水 素原子、 O_1-O_4 アルキル基、ニトロ基または脂 肪族アシル基を示す。

工程N1は、前記製法 K において合成された化合物 (Ik) を式 R²³ OH₂ Ng Hal を有する グリニヤール試薬 (式中、 R²⁵ は水素原子または O₁-O₄ アルキル基を示し、 Hal は前記と同意義を示すが好適には臭素原子である。)と反応させる工程である。反応は通常室温または冷却下に行われる。反応は通常室温または冷却下に行われる。反応な阻害しないものであれば特に限定はなく、好適にはジェチルエーテル,テトラヒドロフランのようなエーテル類である。

また、化合物(In)において R²³ がニトロ基を示す化合物は、ホルミル化合物 (Ik) とニトロメタンとを、 Bull · Chem · 80c · Japan · 41 · 1444 (1988)に記載の方法に従つて反応させることにより、工程N2において製造することができる。

化合物 (In)において R ²³ が脂肪族アシル基を 示す化合物も、ホルミル化合物 (Ik)を式 OH₃ -

る。反応は通常に (In') との、 (In') を (

また、所望により、合成したヒドロキシ化合物 (In)を酸化することによつてアシル化合物 (In"') に変換することもできる。 反応条件、 反応試薬 および溶媒は製法 K における工程K1 に記載の方法と同様である。

製法P

*化合物(I)においてB⁴が置換されたアルケニル基を示す化合物(Ip) および(Ip') は下配の反応式に従つて製造することができる。

$$Ar - N \xrightarrow{\text{CHO}} \underbrace{\text{TREP1}}_{\text{O}} Ar - N \xrightarrow{\text{OH=O-O-OR24}}_{\text{R22}} O$$

$$\xrightarrow{\text{OH=O-COOH}}_{\text{R22}} Ar - N \xrightarrow{\text{OH=O-COOH}}_{\text{R22}} O$$

上記式中、Arは前記と同意義を示し、R²²は製法 M における定義と同意義を示し、R²⁴はメチル、エチル・プロピル・イソプロピル・ブチル・イソプチル、 sec ープチル・ t ープチルのような C₁-C₄ アルキル基を示す。

工程 P1 は、化合物 (XIV) を水素化ナトリウムのような強塩基で処理しカルパニオンを生成させ、これを化合物 (Ik) と室温または加熱下に反応させる工程である。

上記式中、 Ar, Hal および R²⁴は前記と同意義を示し、 R²⁵は有機基を示し、好ましくは前記の置換されていてもよいアルキル基、 アルケニル基またはアルキニル基を示す。

工程Q1は、製法 B で合成した化合物 (XV) を式 R²⁴ OMg OH(COOR²⁴)₂ を有するグリニヤール化合物 と反応させる工程である。式中、 R²⁴ は 前 配 と 同 意 義 を示し、 3 つの R²⁴ は同一または異なつていてもよい。このグリニヤール 試薬は、 Org. Syn. Ool. Vol. N. 708 (1963) に 配 載の方法に従つて合成される。反応は通常、適当な溶媒中で加熱下に実施される。

(式中、R²² およびR²⁴ は前記と同意義を示し、上記式中の3つのR²⁴は同一または異なつていてもよい。)2つの反応は溶媒中で、続けて行れるのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好適にはジェチルエーテル、テトラヒドロフランのようなエーテル類またはジメチルホルムアミドである。

所望により、合成した化合物 (Ip)を加水分解 し相当する酸 (Ip') に変換することができる。 反応は通常適当な溶媒中で、酸を使用し室温ま たは加熱下に実施される。

製法Q

化合物(I)においてR⁴がジ(アルコキシカルボニル) 置換アシル基を示す化合物 (Iq)および (Iq') は下記反応式に従つて製造することができる。

所望により、合成した化合物(Iq)は、式 R²⁵ Halを有する化合物、例えば 2 ーブロベニルブロミドと反応させることにより、化合物(Iq')とすることができる。反応は通常、アルカリ金属炭酸塩のような塩基(例えば炭酸ナトリウム)の存在下、加熱して実施は炭酸カリウム)の存在下、加熱して実施はたは炭酸カリウム)の存在下、加熱して実施される。反応は溶媒中で行うのが好適で、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好ましくはジオキサンのようなニトリル類をある。

製法R

化合物(I)においてR⁴がジ(O₁-O₅ アルコキシ) ホスホリル健換メチル基を示す化合物 (Ir)は、 製法 B において合成された化合物 (Ie')と、ト リアルキルホスプアイトとを通常 30~100℃で反 応させることによつて製造することができる。

(式中、Arは前配と同意義を示し、R²⁶は O₁-O₃ アルキル基を示す。)トリアルキルホスフアイトは通常化合物 (Ie') に対し過剰に用いるのが好ましい。

R⁴ がジアルコキシホスホリル置換アルキル基 (O₂以上のアルキル基)を示す化合物も、相当 するハロゲン化アルキル基を有する原料から同 様に製造することができる。

製法 3

製法U

化合物(I)においてR⁴がメルカプトメチル基を示す化合物(Is)は、製法Bにおいて合成した化合物(Is')と式R⁵SHを有するチォール化合物とを、 適当な溶媒中で反応させることによつて製造することができる。

(式中、Ar および R⁵ は前配と同意義を示す) チオール化合物は、好ましくは金属チオラート さらに好ましくはナトリウムチオラートのよう

メタノールのような低級アルコール類を使用し、 通常室温または加熱下に実施し、化合物 (It)を 得る。このものは、更に式 Hal.000R²⁴ を有する 化合物と、好適にはアセトンのようなケトン類 を溶鉄として、脱酸剤の存在下に反応させて、 化合物 (It') が得られる。好適な脱酸剤は製法 P に配載したものであるが、この場合において特 に好適なものは、アルカリ金属炭酸塩またはト リエチルアミンのような有機アミン類である。

化合物(I)においてR¹がアミノ基またはモノ若 しくはジアシルアミノ基を示す化合物は、化合 物 (XVI)のニトロ基をアミノ基に変換し、また所 望によりアミノ基をアシル化することにより製 造することができる。

$$Ar - N \longrightarrow NO_2 \qquad (XVI)$$

第一工程はニトロ化合物 (XVI)を、酸と溶媒の 混合液中で、金属または金属塩化物と反応させ なアルカリ金属チオラートの形で反応させるのがよい。溶媒は反応を阻害しないものであれば、特に限定はないが、好適にはエタノールのようなアルコール類、アセトンのようなケトン類またはテトラヒドロフランのようなエーテル類である。反応温度も特に限定はないが通常は室温で実施するのが好ましい。

製法T

化合物(I)において R⁴ が N² - ヒドロキシアミジノ基またはアシルカヒドロキシアミジノ基をそれぞれ示す化合物(It) および(It') は、 製法 D において合成したシアノ化合物(Id)とヒドロキシルアミンとを反応させ、また所望によりアシル化することにより製造することができる。

(式中、Ar および R²⁴は前記と同意義を示す) 反応は溶媒中で行うのが好ましく、好適には

る工程である。好適な金属亜鉛、鉄またはスズであり、好適な金属塩化物は塩化第二スズである。好適な酸は酢酸または塩酸であり、好適な溶媒はエタノールのようなアルコール類または ジオキサン、テトラヒドロフランのようなエーテル類である。

また、アミノ化合物は化合物 (XVI)の接触還元によつても得ることができる。好適な触媒はパラジウム炭素であり、溶媒中で反応を行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好適にはメタノール,エタノールのようなアルコール類である。

かくして合成されたアミノ化合物は、例えば 式 R²⁴ OOHal を有する化合物と、脱酸剤と好まし くは適当な溶媒の存在下に反応させることによ りアミノ誘導体に変換することができる。脱酸 剤と溶媒は製法 P において配載したものを用い るのが好ましく、反応は通常室温または加熱下 に実施される。出発原料 (XVI) は製法 A に配載の 方法に従つて製造される。

製法V

۶ څو

,化合物(I)においてR⁴が特定の複素環式基を示す化合物(Iv)は、化合物 (XVII)と脱酸剤とを J. Org. Ohem., 39,2787 (1974)に記載の方法に従つて反応させることにより製造することができる。

$$A_{r} = N \qquad (OH_{2})_{p} \qquad A_{r} = N \qquad (OH_{2})_{p} OH_{2} OH_{$$

(式中、Arは前記と同意義を示し、Pは2万至4の整数を示し、好ましくは2または3である。)好適な脱酸剤は炭酸カリウムのようなアルカリ金属炭酸塩である。反応は溶媒中で行うのが好ましく、溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はないが、好適にはベンゼン、トルエンのような芳香族炭化水素類またはアセトンのようなケトン類である。出発原科(XVII)は製法0に配載された方法に従つて製造される。製法W

化合物(I)においてR4がオキサジアソリル基を

(式中、Arは前記と同意義を示す。)好適な 閉環試薬は、オルトクロル機酸エチルのような オルトクロル機酸エステル類またはホルムアル デヒド(ホルマリン若しくはパラホルムアルデヒドの形で使用する。)であり、特にオルトクロル機酸エステル類が好ましい。閉環試薬は、 通常、過剰量用いられ、反応は加熱下に実施するのが好適である。

製法Y

化合物(I)においてII がオキソ置換のオキサジアゾリル基を示す化合物(Iy)は、化合物(XX)を塩基と、室温下、適当な溶媒中で反応させることによつて製造することができる。

$$Ar - N \qquad \qquad Ar - N \qquad \qquad Ar - N \qquad \qquad (XX)$$

示す化合物 (Iw) は化合物 (XVIII)と脱水剤とを通常、加熱下に反応させることにより製造することができる。

(式中、Ar および R²⁴ は前記と同意義を示す) 好適な脱水剤はオキシ塩化リン、塩化チオニル または五酸化リンであり、特に好適にはオキシ 塩化リンである。脱水剤は過剰に用いるのが好 ましい。

製法X

化合物(I)においてR⁴が置換されていないオキサジアゾリル基を示す化合物(Ix)は、化合物(XIX)を、炭素原子を1つ挿入しうる適当な閉環試薬と反応させることによつて製造することができる。

製法Z

化合物(I)においてR⁴が置換されていてもよいテトラゾリル基を示す化合物 (Iz)および (Iz')は、下記の反応式に従つて製造することができる。

上記式中、 Ar および R²⁴ は前記と同意義を示す。出発原料 (Id)は製法 D に記載された方法に従つて製造される。

工程 21 は、化合物 (Id) とアジ化ナトリウムのようなアジド類とを、適当な溶媒中で窒温反応は加熱下に反応させる工程である。溶媒は反応を阻害しないものであれば特に限定はなが、好適にはベンゼン、トルエンのような方に対して、カーラン・ジュキサン・ジェチルエーテルのようなである。反応ではジメチルホキンド者しくはジメテルホルムアミドのような極性溶媒である。反応に使用したアジ化塩に相

用又は散布によつて植物の病気に対して治療的かつ保護的効果を示す。とくに、十字科植物に発生して従来防除が困難であつた根こぶ病に卓効を示す。また稲作の重要病害である稲紋枯病に有効であり、或いはリゾクトニア菌に起因するビート、棉、ウリ類等各種作物の苗立枯病及びトマトの輪紋病にも有効である。

適当な固体担体としては、カオリナイト群、 モンモリロナイト群あるいはアタバルジャイト 群等で代表されるクレー類、タルク、雲母、葉

上記の種々の反応後、目的化合物は常法に従 つて反応液中から精製することができる。 2 以 上の反応を続けて実施する必要のある場合には 中間体を単離することなく反応を同一反応器中 で続けて行うこともできる。

式(I)の化合物は、農業用殺菌剤として土壌施

適当な液体担体としては、ケロシン、鉱油、スピンドル油、ホワイトオイル等のパラフイン系もしくはナフテン系炭化水素、ベンゼン、トルエン、キシレン、エチルペンゼン、クメン、メチルナフタリン等の芳香族炭化水素、四塩化炭素、クロロホルム、トリクロルエン等の塩素化炭化水素、ジオキサン、テトラヒドロフラ

`ンのようなエーテル類、アセトン、メチルエチ ゛ルケトン、ジイソプチルケトン、シクロヘキサ ノン、アセトフエノン、イソホロン等のケトン 類、酢酸エチル、酢酸アミル、エチレングリコ ールアセテート、ジエチレングリコールアセテ ート、マレイン酸ジプチル、コハク酸ジエチル 等のエステル類、メタノール、n-ヘキサノー ル、エチレングリコール、ジエチレングリコー ル、シクロヘキサノール、ペンジルアルコール 袋のアルコール類、エチレングリコールエチル エーテル、エチレングリコールフエニルエーテ ル、ジエチレングリコールエチルエーテル、ジ エチレングリコールプチルエーテル等のエーテ ルアルコール類、ジメチルホルムアミド、ジメ チルスルホキシド等の極性溶媒あるいは水等が あげられる。

y 9

乳化、分散、湿潤、拡展、結合、崩壊性調節、 有効成分安定化、流動性改良、防錆等の目的で 使用される界面活性剤は、非イオン性、陰イオ ン性、陽イオン性をよび両性イオン性のいずれ

さらに、本発明の農業用殺菌剤には製剤の性状を改善し、生物効果を高める目的で、カゼイン、ゼラチン、アルブミン、ニカワ、アルギン酸ソーダ、カルポキシメチルセルロース、メチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリピニルアルコール等の高分子化合物や他の補助剤、例えば活性炭、サイクロデキストリン、固型パラフィンまたはステアリン酸のような高

のものをも使用しうるが、通常は非イオン性を よび(または)陰イオン性のものが使用される。 適当な非イオン性界面活性剤としては、たとえ ば、ラウリルアルコール、ステアリルアルコー ル、オレイルアルコール等の高級アルコールに エチレンオキシドを重合付加させたもの、イソ オクチルフエノール、ノニルフエノール等のア ルキルフェノールにエチレンオキシドを重合付 加させたもの、プチルナフトール、オクチルナ フトール等のアルキルナフトールにエチレンオ キシドを重合付加させたもの、パルミチン酸、 ステアリン酸、オレイン酸等の高級脂肪酸にエ チレンオキシドを重合付加させたもの、ステア リルりん酸、ジラウリルりん酸等のモノもしく はジアルキルりん酸にエチレンオキシドを重合 付加させたもの、ドデシルアミン、ステアリン 酸アミド等のアミンにエチレンオキシドを重合 付加させたもの、ソルビタン等の多価アルコー ルの高級脂肪酸エステルおよびそれにエチレン オキシドを重合付加させたもの、エチレンオキ

級脂肪酸等を併用することもできる。

上記の担体および種々の補助剤は製剤の剤型、 適用場面等を考慮して、目的に応じてそれぞれ 単独にあるいは組合わせて適宜使用される。

粉剤は、例えば有効成分化合物を通常0.1ない し25重量部含有し、残部は固体担体である。

水和剤は、例えば有効成分化合物を通常 5 ないし90 重量部含有し、残部は固体担体、分散湿潤剤であつて、必要に応じて保護コロイド剤、チキソトロピー剤、消泡剤等が加えられる。

粒剤は、例えば有効成分化合物を通常0.1ないし35重量部含有し、残部は大部分が固体担体である。有効成分化合物は固体担体と均一に混合されているか、あるいは固体担体の表面に均一に固着もしくは吸着されており、粒の径は約0.05ないし1.75mm程度である。

乳剤は、例えば有効成分化合物を通常 5 ない し50重量部含有しており、これに約 5 ないし20 重量部の乳化剤が含まれ、残部は液体担体であ り、必要に応じてその他補助剤が加えられる。 このようにして種々の剤型に調製された本発明の農業用殺菌剤を、たとえば、畑地又は水田において農作物に病気の発生する前または発生後に作物の茎葉に散布、または土壌もしくは水面に施用するときは、10a あたり有効成分として1 ないし5000 g 好ましくは10~1000 g を投ずることにより、有効に病害を防除することができる。

また、本発明の農業用殺菌剤を種子処理、たとえば種子粉衣剤として使用するときは、種子重量あたり有効成分として 0.01%~2% 好ましくは 0.1~0.5%を粉衣することにより、有効に土壌もしくは種子伝染病害を防除できる。

本発明の農業用殺菌剤は、殺菌スペクトラム を広げるために他の農業用殺菌剤が配合される ことは好ましく、場合によつては相乗効果を期 待することもできる。

このような他の殺菌剤の例としては、たとえば、チオフアネート、チオフアネートメチル、 ペノミル、カルペンダゾール、ハイメキサゾー

殺ダニ剤、除草剤、植物生長調節剤、殺線虫剤、 殺パクテリア剤、土壌改良剤、改良資材、ベー パーポット、合成培土、推肥もしくは化学肥料 等と適宜混合して使用することもできる。次に 式(I)を有する化合物の製造法を実施例によつて 説明する。

実施例 f. <u>3 - カルポキシー N - (2.6 - ジイ</u> ソプロピルフエニル) フタルイミド (化合物番 号 11)

無水トリメリット酸 1.928 をメチルイソプチルケトン 15m に提拌下加熱溶解させた後、 2.8 ージイソプロピルアニリン 1.88を加え、水分離 装置を付け 3 時間加熱還流した。 反応終了後、溶媒を減圧下留去し得られる粗イミドを30%含水エタノールより再結晶して、融点 $274\sim275$ での目的化合物 3.8 を得た。

実施例 23 - クロロホルミルーN - (2.6 -) イソプロピルフエニル) フタルイミド (化合物番号 44)

3 ーカルポキシーN-(2.6 ージイソプロピ

ル、テクロフタラム、クロロタロニル、フエン チンハイドロキサイド、キャプタン、キャグタ ホル、サーラム、エデイフエンホス、トリシク ラゾール、 IBP、 PONB、 フサライド、カスガマ イシン、ピンクロゾリン、プロシミドン、イソ プロチオラン、プロペナゾール、ピロキロン、 クロベンチアゾン(8-1901)、メタラキシル、 エクロメゾール、イブロジオン、プロピコナゾ ール、エタコナゾール、トリアジメホン、プロ クロラツツ、4ーメチルスルホニルオキシフェ ニル Nーメチルチオールカーパメート(NK-191), N - (1 - プトキシー 2 2 2 - トリクロ ロエチル) サリシルアミド (NK-483) 等の殺菌 剤があげられるが、これらに限られるものでは ない。さらに必要に応じて他の殺虫剤、たとえ は、イソキサチオン、フェニトロチオン、ダイ アジノン、トリクロルホン、ダイスルホトン、 アセフエート、カルパリール、プロポクシュア、 メソミル、チオシクラム、カルタップ、ピレス リン、アレスリン、フエンパレレート等、また

実施例 3N - (2.6 - ジイソプロピルフェニル) - 3 - メトキシカルポニルフタルイミド(化合物番号 65)

3 ークロロホルミルーNー(2.8 ージイソプロピルフエニル)フタルイミド2.9 をペンゼン15ml に溶解した後、メタノール5mlを加え2時間加熱還流した。溶媒留去後得られる粗結晶をメタノールより再結晶して、融点173-173.5℃の目的化合物1.9.9 を得た。

実施例 43 ーカルバモイルーN ー (2.6 ージイソプロピルフエニル) フタルイミド (化合物番号 153)

3 ークロロホルミルーNー(2,6 ージイソブロピルフエニル)フタルイミド2 gをチトラヒドロフラン10 ml に答解した後、氷冷下操拌しな

がらアンモニアを滴下した。反応混合物のpHを るとした後、室温で更に1時間攪拌した。反応 混合物を水中に投入し、酢酸エチルにて目的化 合物を抽出、分取し、水洗した。芒硝で乾燥後、 溶媒を減圧下留去し、得られた粗アミドをメタ ノールより再結晶して融点 251-252℃の目的化 合物 1.8 g を得た。

y. *

実施例 5.3 - シアノーN - (2.6 - ジイソブロピルフエニル) フタルイミド (化合物番号 258)

3 ーカルバモイルーNー(2.6 ージイソブロビルフェニル)フタルイミド238をジタロロエタン5 配に溶解した後、オキシ塩化リン1 配を加え攪拌下に2時間加熱還流した。放冷後、反応混合物を氷水中に投入し、酢酸エチルで目的化合物を抽出分取し、水洗した。芒硝で乾燥後、溶媒を減圧下留去し、得られた粗ニトリルをローヘキサンより再結晶して融点162-163℃の目的化合物1.88を得た。

実施例 6. Nー(2,6ージイソプロピルフエニ

実施例 8. <u>N - (2.8 - ジイソブロビルフエニ</u> ル) - 3 - ヒドロキシメチルフタルイミド(化 合物 280)

8 Mのテトラヒドロフランに 1.05 8 の 3 ークロコホルミルーNー(26 ージイソブロピルフエニル)フタルイミドを溶かした液に、65 mのリチウムボロンヒドリドを加え、窒温にて20分間攪拌した。反応終了後、反応液を 2 規定塩酸 10 Mの中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和塩化ナトリウム水溶液で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去し得られた粗結晶を、ベンゼンから再結晶することによつて、融点 187-189 ℃の目的化合物 0.85 8 を得た。

実施例 9. N - (2.6 - ジイソブロピルフエニル) - 3 - イソブチリルオキシメチルフタルイミド(化 合物番号 288)

アセトニトリル30mlに、IN-(28-ジイソ プロビルフエニル)-3-ヒドロキシメチルフ タルイミド18を容解しておき、これにイソブ ル) フタルイミドー 3 ーカルポン酸ナトリウム 塩 (化合物番号 32)

3 ーカルボキシーNー(26ージイソブロピルフェニル)フタルイミド2gを、15配のテトラヒドロフランに0.39gのナトリウムエトキシドを溶かした液に加え、室温にて2時間攪拌した。反応終了後、溶媒と反応中に生成したエタノールを減圧下留去すると、融点345で以上の目的化合物21gを得た。

実施例で、 トリス[N-(2.6-ジイソプロピルフエニル) フタルイミドー 3 ーカルポン酸] アルミニウム塩 (化合物 266)

N-(26-ジイソプロピルフェニル)フタルイミド-3ーカルポン酸ナトリウム塩2gをテトラヒドロフラン15元に溶解した。これに5元のテトラヒドロフランに0.24gの塩化アルミニウムを溶かした液を加え、室温にて2時間攪拌した。反応終了後、析出した塩化ナトリウムを弾去し、炉液の溶媒を減圧下留去すると、融点300℃以上の目的化合物1.9gを得た。

チリルクロリド 0.5 g とトリエチルアミン 0.45 g を室温にて加え、 6 時間攪拌した。反応終了後、反応液を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和塩化ナトリウム水溶液で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し粗結晶を得た。ベンセンとヘキサンの 1 : 1 の混液より再結晶し、触点 158~159℃の目的化合物 0.82 g を得た。

実施例IO・ <u>3 ープロモメチルーNー(2.6 ージイソプロピルフエニル)フタルイミド(化合物番号 307</u>)

N-(26-ジイソブロピルフェニル)-3
ービドロキシメチルフタルイミド28をジェチルエーテル50元に溶解し、これに三臭化リン0.548を加え、室温にて5時間攪拌した。反応終了後、反応液を水中に注ぎ、ジェチルエーテルで油出した。抽出液を飽和塩化ナトリウム水溶液で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し粗結晶を得た。結晶をメタノールで洗い、乾燥し、融点201~202℃の目的化

合物 23 8 を得た。

N-(26-ジイソプロピルフエニル)-3 ーメトキシメチルフタルイミド(化合物番号

291)

3 ープロモメチルー N ー (2 6 ー ジイソプロ ピルフエニル) フタルイミド 1.2gをメタノール 10%に溶解し、これに28%ナトリウムメトキシ ドーメタノール溶液 162 砂を加え、 4 時間加熱 還流した。反応終了後、反応液を冷却し水中に 注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗 い、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサンー 酢酸エチル(5:1)の溶媒で展開することに より精製し、融点 128~129℃の目的化合物 0.78

医施例 12 アミノメチルーN-(26-ジイソプロ ピルフエニル) フタルイミド (化合物番号308)

3 ープロモメチルーN-(26-ジイソプロ ピルフエニル)フタルイミド28を塩化メチレ ン 100 ml に溶解し、冷却攪拌下、アンモニアを

ン5㎡に溶解し、これにメトキシアセチルクロ リドロ24gにトリエチルアミンロ28gを加え、 室温にて3時間攪拌した。反応終了後、反応液 を水中に注ぎ、塩化メチレンにて抽出し、抽出 液を水で洗滌後、溶媒を減圧下留去した。残瘡 をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、 ヘキサン-酢酸エチル(2:1)の溶液で展開 することにより精製し、融点 167-168℃の目的 化合物 0.75 8 を得た。

N-(26-ジイソプロピルフエニル)-3 - (1-イミダゾリルメチル)フタルイミド

(化合物番号 319)

3 ープロモメチルーN - (2.6 ージイソプロ ピルフェニル) フタルイミド18をアセトニト リル 50 ml に溶解し、これにイミダゾール 204 砂 と炭酸カリウム 1.78を加え、1時間加熱還流し た。反応液を冷却後、水中に注ぎ酢酸エチルで 抽出し、抽出液を水で洗い溶媒を留去した。残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付 し、酢酸エチルで展開することにより精製し、

1 8 加え、室温にて 2 日間攪拌した。反応終了 後、反応液が中和となるまで、飽和塩化プトリィ ウム水溶液で洗滌し、減圧下溶媒を留去し粗結 晶を得た。粗結晶をヘキサンで洗い乾燥すると、 融点 135~137.5℃の目的化合物 1.75 8 を得た。 実施例 13. ~3 - シクロヘキシルアミノメチルーN-(2

6 ージイソプロピルフエニル) フタルイミド (化合物番号 312)

3 ープロモメチルー N ー (2.6 ージイソプロ ピルフエニル)フタルイミド18を塩化メチレ ン20礼に啓解し、これにシクロヘキシルアミン 0.28 8 とトリエチルアミン 0.28 8 を加え、 6 時 間攪拌した。反応終了後、実施例12と同様に処 理し、融点 148~149℃の目的化合物 0.72 8 を得

(2, 8 ー ジイソプロピルフエニル) ー 3 ーメトキシアセトアミドメチルフタルイミド (化合物番号 316)

3 - アミノメチルー N - (2.6 - ジイソプロ ピルフエニル) フタルイミド GTSを塩化メチレ

融点 218~218℃の目的化合物 0.62 8 を得た。 実施例 16. <u>N - (2.8 - ジ</u>イソプロピルフエニ ル)-3-ホルミルフタルイミド(化合物番号 323)

N-(26-94770207120)-3ーヒドロキシメチルフタルイミド18をクロロ ホルム 25ml に 溶 解 し 、 これ に 活 性 化 し た 二 酸 化 マンガン 7 8 を加え、70℃で 3 時間攪拌した。 反応液を冷却後、過剰の二酸化マンガンを沪去 し、戸液を減圧下乾固した。残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサンー 酢酸エチル(7:3)の溶液で展開することに より精製し、融点 158.5~159.5℃の目的化合物 0.8 8を得た

2.6 ージイソプロピルフエニル)-3 ーヒドロキシイミノメチルフタルイミド(化合 物番号 326)

N - (2 6 - ジイソプロピルフエニル) - 3 ーホルミルフタルイミド1gをメタノール20ml に溶解し、これに塩酸ヒドロキシルTミン0.5g ージメトキシメチルフタルイミド(化合物番号

327)

م نو

N-(2.8-ジイソプロピルフェニル)-3 ーホルミルフタルイミド1g、オルトギ酸メチル5 配およびPートルエンスルホン酸 Q.1gを混合し、室温にて2時間攪拌した。反応液を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗滌後溶媒を留去し、粗結晶を得た。ペンゼンから再結晶し、融点154~157℃の目的化合物1g

| Thi | II. | II. | III | II

番号 346_)_

シアン化ナトリウム 0.15 タをジメチルスルホキット 3 ml に溶解し、これに 3 ープロモメチルーNー(2.6 ージイソプロピルフエニル)フタルイミド 1 タを加え50℃で10分間攪拌した。反応を水中に注ぎ酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサンー酢酸エチル(8:1)の溶媒で展開することにより精製し、融点 206~209℃の目的化合物 0.69を得た。

実施例 22 <u>N-(2.6-ジイソプロピルフエニ</u> ル)-3-エトキシカルポニルメチルフタルイ ミド(化合物番号 332)

3 ーシアノメチルーNー(・2.6 ージイソプロピルフエニル) フタルイミド 0.8g、濃硫酸 1 配 およびエタノール 5 配を混合し、 5 時間加熱還流した。反応液を冷却後水中に注ぎ酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフ

ーホルミルフタルイミド1 gをエチレングリコール 3 mlとトルエン50mlとに加え、これにpートルエンスルホン酸0.1 gを加え、3時間加熱還流した。反応液を冷却後水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い減圧下溶媒を留去し、粗結晶を得た。ペンゼンから再結晶し、融点188.5~190.5℃の目的化合物を0.81 g 得た。また例 20.
3 - (22-ジアセチルエチル)ーN-(26-ジイソプロピルフエニル)フタルイミド(化合物番号350)

3 ープロモメチルーNー(26ージイソプロピルフエニル)フタルイミド2gをアセチルアセトン2gとアセトン50mlとに加え、これに炭酸カリウム2gを加え3時間加熱遺流した。反応液を冷却後水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い溶媒を留去し粗結晶を得た。ヘキサンー酢酸エチル(9:1)から再結晶し、融点146~149℃の目的化合物1.43gを得た。
実施例21. 3 ーシアノメチルーNー(26ージイソプロピルフエニル)フタルイミド(化合物

イーに付し、ヘキサンー酢酸エチル(7:1)で 展開することにより精製し、融点 $160\sim162$ の 目的化合物 0.66 を得た。

実施例 23. N-(2.6-ジイソプロピルフエニル)-3-(2-エトキシカルボニルエチル)
フタルイミド(化合物番号 338)

N-(2.6-ジイソプロピルフエニル)-3-(2-エトキシカルポニルビニル)フタルイミド(実施例31の化合物)218 gを酢酸エチル25mlに溶解し、これに5%パラジウム炭素0.4gを加え室温にて常圧で接触還元を行つた。パラジウム炭素を沪去し、沪液を減圧下濃縮すると粗結晶が得られた。アセトンより再結晶し、触点133~134.5℃の目的化合物1.7gを得た。

実施例 24 3 - (2 - カルボキシエチル) - N- (2 6 - ジイソブロビルフエニル) フタルイミド(化合物番号 330)

N - (2, 6 ージイソプロピルフエニル) - 3 - (2 - エトキシカルポニルエチル) フタルイミド 0.65 g 、ジオキサン20 nd および 1 規定硫酸 15 配を混合し 4 時間加熱遺流した。反応液を冷却後水中に注ぎ酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い、溶媒を減圧下留去し粗結晶を得た。ヘキサンで結晶を洗い乾燥し、融点 183~185℃の目的化合物 0.51 g を得た。

実施例 25. N - (2.6 - ジイソプロピルフエニル)- 3 - (1-ヒドロキシエチル)フタルイミド(化

合物番号 351)

Nー(2.6ージイソプロピルフェニル)ー3
ーホルミルフタルイミド18をジエチルエーテル60 ml に溶解し、これに氷冷下攪拌したがら、1モルのメチルマグネンウムプロミドロララとドロフランを終了後、6規定塩酸と酢酸エチルを加え、有機層を分離し、水ウムラロで、6規管をシリカゲルカラエチル(3:1)の溶液で展開することにより精製し、融点166~167℃の目的化合物 0.7gを得た。

実施例 26.

溶媒を減圧下乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(4:1)にて展開することにより精製し、 融点 $170\sim176$ $^{\circ}$ の目的化合物 1.28 を得た。

3-T+f $N-(26-<math>\hat{y}$ 1 \hat{y} 7 \hat{y} 1 \hat{y} 1

フェニル)フタルイミド(化合物番号 355)

N-(2,8-ジイソプロピルフエニル)-3
-(1-ヒドロキシエチル)フタルイミド 0.5 gをクロロホルム10 ml に溶解し、二酸化マンガン1 gを加え 4 時間加熱還流した。反応液を冷却後、二酸化マンガンを沪去し。沪液を減圧下乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(4:1)で展開し精製すると、融点 150~151 ℃の目的化

合物 0.42 g を得た。 実施例 29. 「N-(2.6-ジイソプロピルフエニル)-3

ーピニルフタルイミド(化合物番号 360)

N-(2,6-ジイソプロピルフエニル)-3 -(1-ヒドロキシエチル)フタルイミド1g、 p-トルエンスルホン酸 0.3g およびトルエン30 - (1-ヒドロキシー2-ニトロエチル)フタ

ルイミド(化合物番号 354)

弗化カリウム 0.87 g を含むイソブロバノール20mlに N-(2.6-ジイソブロピルフエニル)
-3ーホルミルフタルイミド1 g を加え溶解させ、さらにニトロメタン 1.83 g を加え室温にて5時間攪拌した。不容物を沪去し、沪液を減圧下乾固した。残盗をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(4:1)の溶液で展開することにより精製し、触点172~176 Cの目的化合物 0.6 g を得た。

3-(2-アセチル-1-ヒドロキシエチル) -N-(2.6-ジイソプロピルフエニル)フタ ルイミド(化合物番号 353)

N-(2.6-ジイソプロビルフエニル)-3
-ホルミルフタルイミド 1.34 g、アセトン 4 ml
およびジオキサン10 ml の混合液に、室温にて0.5
規定水酸化ナトリウム水溶液 0.6 mlを加え 8 時間
攪拌した。反応液を水中に注ぎ、塩酸で酸性に
した後酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い

配を混合し 5 時間加熱選流した。反応液を冷却後水中に注ぎ酢酸エチルで抽出し、抽出液を水で洗い溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサンー酢酸エチル(8:1)で展開し精製すると、融点 60~61℃の目的化合物 0.45 g を得た。

※施切 30.
 N-(2,6-ジイソプロピルフエニル)-3
 -オキシラニルフタルイミド(化合物番号 368)

N-(2.6-ジイソブロピルフェニル)-3 ーピニルフタルイミド 0.48、m-クロロ過安息 香酸 1 タ かよび塩化メチレン 6 ㎡を混合し、50 でで16時間提拌した。反応液を冷却後水中に注 ぎ塩化メチレンで抽出し、抽出液を水で洗い、 溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸 エチル(10:1)で展開し精製すると、 触点 84~ 86℃の目的化合物 0.189 を得た。

実施例 31. N - (2,6 - ジイソプロピルフエニル) - 3 - (2 - エトキシカルボニルピニル) フタルイ ミド(化合物番号 366) テトラヒドロフランとジメチルスルホキシドの1:1の混合液 10 配に、トリエチルホスホノアセタート 0.748 を溶解し、水素化ナトリウム 0.1448を加え室温にて15分間攪拌した。 さらに Nー(2,6ージイソブロピルフエニル)ー3ーホルミルフタルイミド1 8を加え 55~60 ℃で20 分間攪拌した。 反応液を水中に注ぎ、 酢酸エチルで抽出し、 抽出液を水で洗い溶媒を減圧下留去すると粗結晶が得られた。エタノールから再結晶し、 融点 131.5~132.5℃の目的化合物 0.848 を得た。

40 JE1

3 - ジ(エトキシカルポニル) T セチルー N - (28-ジイソプロピルフエニル) フタルイミド (化合物番号 358)

無水エタノールにマグネシウム 0.27 g を加え、さらに無水ジエチルエーテル 2 ml およびマロン酸ジエチル 1.76 g を加え 3 時間加熱選流した。加熱を続けながらこの溶液に、3 ークロロホルミルーNー(2.6 ージイソブロピルフエニル)フタルイミド 3.69 g を 5 ml のテトラヒドロフラ

ル) - 3 - ジメトキシホスホリルメチルフタル 1 ミド (化合物番号 369)

3 ープロモメチルーNー(2.6 ージイソプロピルフエニル)フタルイミド0.6gとトリメチルホスフアイト2 配を混合し、90~100℃で1時間機拌した。過剰のトリメチルホスフアイトを設圧下留去すると粗結晶が得られた。ジイソプロピルエーテルから再結晶し、融点133~134℃の目的化合物 0.46 g を得た。

予施内 35.
 3 - ジェトキシホスホリルチオメチルーN (28 - ジイソプロピルフエニル)フタルイミド(化合物番号 370)

 ンに溶かした液を加えさらに 1 時間加熱選流した。反応液を冷却後水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗い、溶媒を減圧下留去すると粗結晶が得られた。エタノールから再結晶し、融点 114~1225℃の目的化合物 45g を得た。
②施例 33.

| 3-[22-ジ(エトキシカルボニル)-4 -ペンテノイル]-N-(2.6-ジイソプロピ ルフエニル)フタルイミド(化合物番号359) 3-ジ(エトキシカルボニル)アセチルーN -(2.6-ジイソプロピルフエニル)フタルイ ミド1 タをアセトニトリル30 M に溶解し、アリ ルブロミド0.5 タ および炭酸カリウム 1 タを加え、 1 時間加熱環流した。反応液を冷却後水中に注 ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗い、 溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸 エチル(9:1)で展開し精製すると、融点106.5 ~107.5 ℃の目的化合物 0.25 タを得た。

実施例34 <u>N - (2, 6 -</u> ジイソプロピルフェニ

で展開し精製すると、融点 80~82℃の目的化合物 0.8 *g*を得た。

実施例 36. N-(26-ジイソプロピルフエニル)-3 -(N-ヒドロキシアミジノ)フタルイミド (化合物番号 375)

塩酸ヒドロキシルアミン0.42g、メタノール20 配および28%ナトリウムメトキシドーメタノール溶液 0.38 gを10分間混合した。これに、3ーシアノーNー(26ージイソプロピルフエニル)フタルイミド2gをメタノール30元に溶かした液を加え、室温にて2時間攪拌した。波圧下、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(2:1)で展開し精製すると、融点233~234℃の割が15037

実施例 37 エニル)フタルイミド(化合物番号 382) N-(26-ジイソプロピルフエニル)-3 -ニトロフタルイミド 358をテトラヒドロフラ

ン30 ml に溶解し、氷冷した。これに、攪拌下塩

化第一スズ 9 分を 濃塩酸 8 礼に溶かした液を加えさらに 3 時間攪拌を続けた。反応液を水中に注ぎ、炭酸水素ナトリウムを加えてHIを中性にした。析出した固体を沪去し、沪液をクロロホルムで抽出した。抽出液を水で洗い、溶媒を留去すると租結晶が得られた。少量のヘキサンを含むペンゼンより再結晶し、融点 266~267 ℃の目的化合物 289 を得た。

3 - アセトアミドーN - (2 6 - ジイソブロ ピルフエニル)フタルイミド (化合物番号 385)

3ーアミノーNー(2.6ージイソプロピルフェニル)フタルイミド 0.17 gをベンゼン10 mlに 密解し、アセチルプロミド65 mp かよびトリエチルアミン53 mp を加え、室温にて 1 時間 攪拌した。ベンゼンを留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(1:1)で展開し精製すると、融点 237~238 Cの目的化合物 0.16 g を得た。

更施例39。 N − (2,6 − ジイソプロピルフエニル) − 3 − (2 − オキサソリニル) フタルイミド (化合

文の目的化合物 0.88を得た。

[▼] N − (2, 6 − ジイソプロピルフエニル) − 3 − (2 − メチルー 1, 3, 4 − オキサジアゾールー 5 − イル) フタルイミド (化合物番号 394)

3 - (2 - アセチルヒドラジノカルボニル) - N - (2 8 - ジイソプロピルフエニル) フタ ルイミド 1 8 (実施例 4 において、アンモニア の代りに、アセチルヒドラジンを使用して合成) とオキシ塩化リン 7 配を混合し、100~110℃で 3 時間加熱提祥した。反応液を冷却後、実施例 40 に記載の方法と同様に処理し、融点 213~214 この目的化合物 0.35 8 を得た。

を施例 42.

N - (26-ジイソプロピルフエニル) - 3

- (5-オキソー1,24-オキサジアゾールー
3-イル) フタルイミド (化合物番号 395)

N - (26-ジイソプロピルフエニル) - 3

- (N-エトキシカルポニルオキシアミジノ)

ー (N ーエトキシカルボニルオキシアミシノ) フタルイミド (実施例45の化合物)、メタノー ル10 ml およびナトリウムメトキシド Q.1 g を混合 し、室温で 20 分間 提择した。 反応液を水中に注

物番号 390)

N-(28-ジイソプロピルフエニル)-3 -(1,34-オキサジアゾール-2-イル)フ タルイミド(化合物番号 393)

Nー(2.6ージイソプロピルフエニル)ー3 ーヒドラジノカルボニルフタルイミド1.5gとオルソクロロギ酸エチル10㎡を混合し、10時間加熱還流した。反応液を冷却後、水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗い、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフイーに付し、ヘキサン一酢酸エチル(5:1)で展開し精製すると、融点141~142

ぎ、塩酸で中性にして、酢酸エチルで抽出した。 抽出液を水で洗い、溶媒を留去し、実施例40に 記載の方法と同様に処理し、融点 220~221 での 目的化合物 0.48 を得た。

N-(2.6-ジイソプロピルフエニル)-3 -(1H-テトラゾール-5-イル)フタルイミド(化合物番号 386)

塩化アルミニウム 1.8g、アジ化ナトリウム2.64 g および 3 ーシアノーNー(2.6 ージイソブロピルフエニル)フタルイミド1.5g をこの順番で、氷冷無水テトラヒドロフラン30 ml に加えていつた。その後反応液を 5 時間加熱還流した。冷後、氷水中に注ぎ、pHを塩酸を用いて中性にした。酢酸エチルで抽出し、水で洗い、溶媒を留去すると結晶が得られた。ベンゼンより再結晶し、融点 145~146 C の目的化合物 1.55 g を得た。

 $\frac{1}{1} \frac{1}{1} \frac{1}$

タルイミド(化合物番号 269)

ー(1Hーテトラゾールー5 ーイル)フタルイミ ド1 タをジオキサン20 ml に容解し、 矢化メチル 0.57 タと炭酸カリウム 0.37 タを加え、 1 時間加 熱還流した。 反応液を冷却後、 実施例40 に配載 の方法と同様に処理し、 融点 196~197℃の目的 化合物 0.42 タを得た。

الله عو

N-(26-ジイソプロピルフエニル)-3 -(N-エトキンカルポニルオキシアミジノ) フタルイミド(化合物番号 376)

N-(26-ジイソプロビルフエニル)-3-(N-ヒドロキシアミジノ)フタルイミドQ58をアセトン20配に溶解し、クロロギ酸エチルQ.158とトリエチルアミンQ.148を加え、室温で3時間攪拌した。不溶物を沪去し、沪液を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、塩化メチレンで展開し精製すると、融点111~112℃の目的化合物Q.558を得た。

次に本発明の農業用殺菌剤の製剤例をあげる。 文中、単に部とあるのは全て重量部を意味する。

かきまぜながら固形パラフィン (mp68~70℃)の 熔融液 20.0 部を注加して基粒の表面を被覆した。 被覆が完了したときジャケットに水を通して冷 却し、主剤を25%含有する楽害を軽減した被覆 粒剤を得た。

実施例 49. 粒 剂

実施例48における固形パラフィンにかえてステアリン酸 (mp64~70℃)を使用した以外は実施例7と同じ方法により、化合物番号 (1)の化合物を 2.5 %含有する薬害を軽減した被覆粒剤を得た。 実施例 50. 粒 剤

化合物番号 (258)化合物 5 部、ベントナイト 20 部、リグニンスルホン酸カルシウム 1 部及びクレー74部を混合し、適量の水を加え練合し、スクリユー押出型造粒機により造粒後乾燥整粒して粒剤を得た。

実施例 51. 水和剂

化合物番号 (166)の化合物 50部、ホワイトカーポン5部、ソルポール AO-2495G (東邦化学社商品名) 5部及びクレー40部を混合機中で均一に

実施例 46. 粉 剤

化合物番号(1)の化合物25部、タルク 47.5部、 クレー47部及びホワイトカーポン 3 部を混合機 中で均一に混合し、ハンマーミルで粉砕して粉 剤を得た。

実施例 47. 粉 剤

化合物番号 (153) の化合物 5 部、活性炭 25部、 タルク30部及びクレー40部を混合機中で均一に 混合し、ハンマーミルで粉砕して持続性の粉剤 を得た。

実施例 48. 粒 剤

カガライト 2 号(軽石系破砕粒状物、シルパー産業製)77.5 部をジャケット付リポンミキサーに仕込み、かきまぜながら予め調製した化合物番号のの化合物 2.5 部をアセトン 20.0 部に溶解した溶液を加えて充分に混合して均一に吸着させた。リポンミキサーのジャケット部に水蒸気を通し、かきまぜながらアセトンを揮散除去し、化合物番号のの化合物を吸着した基粒を調製した。次いで基粒の品温を 50~60℃に保持し、

混合し、ハンマーミルで粉砕して水和剤を得た。 実施例 52 乳 剤

化合物番号 (81) の化合物10部、キシレン10部、パラコール P8-2 (日本乳化剤社商品名)12部及びシクロヘキサノン68部を混合し、均一に溶解させて乳剤を得た。

次に本発明の化合物の農業用殺菌剤としての 効果を示す試験例をあげる。

実施例 53、白菜根こぷ病防除試験(土壤混和) 根こぷ病(病原菌 Plasmodiophora brassicae)に 福病した白菜根を摩砕して土壌に混合し、根こ ぷ病菌汚染土壌を作成した。その病原菌汚染土 壌に供試化合物を対土 125 ppm となるように混和 して 300 ml 容ポットに入れ、白菜種子(品種無 双)を播種した(1 ポットに 5 粒播種し、出芽 後1 本仕立とした)。 温室内で45日間育苗した 後抜き取り、根部の発病程度を下配の基準で調 査し、一区 5 ポットの平均発病程度として第1

発病程度 0. 根こぶを着生しない

表に示した。

発病程度 1. 側根に根こぶを作るが小さく少

ない

7 2 側根に小さな根とぶを沢山作る、

あるいは大きな根こぶを作る

〃 3 主根に小さな根こぶを作る、側

根の根とぶは少ない

1 4 主根に大きな根こぶを作る、側

根の根とぶ中程度

1 5. 主根・側根に大きな根こぶを沢

山作る

なお、この試験では、式(I)を有する本願発明 の化合物に加えて、「従来の技術」で引用した 各公開公報に記載された、下記 A ないし M の化 合物を対照として試験した。

化合物 A: N-(2.6-ジェチルフェニル)

- 2 - メチルフタルイミド

化合物 B: N-(2.6-ジェチルフェニル)

- 3 - メチルフタルイミド

化合物 0: N-(2.6-ジイソプロピルフ

エニル)ー2ーメチルフタルイ

₹ 1

化合物 D: N-(2.6-ジイソプロピルフ

エニル) - 3 - メチルフタルイ

8 F

化合物 B: 2-クロルーN-(26-ジエ

チルフエニル)フタルイミド

化合物 F: 3 ークロルーNー(2,6 ージエ

チルフエニル)フタルイミド

化合物 G: 2 ークロルーN-(2.6-ジイ

ソプロピルフエニル) フタルイ

3 K

化合物 H: 3 - クロルーN-(2.6-ジイ

ソプロピルフェニル)フタルイ

₹ F.

化合物 J: N-(26-ジェチルフェニル)

ー2ーメトキシフタルイミド

化合物 K: N-(2.6-ジェチルフェニル)

- 3 - メトキシフタルイミド

化合物 L: N-(2.6-ジイソプロピルフ

エニル)ー2ーメトキシフタル

イミド

化合物 M: N-(2.8-ジイソプロピルフ

エニル)ー3ーメトキシフタル

イミド

第 1 表

化合物番号	根とぶ病発病程度	化合物番号	根とぶ病発病程度
2	0. 8	41	0
4	0. 6	44	0
5	0	5 2	1. 8
6	1. 2	5 8	1 6
8	0	5 9	0. 4
9	a	60	1. 2
11	0	61	0. 4
21	1. 4	62	0
2 5	0	63	0
2 6	1. 0	6 5	a
3 2	0	70	0.8
3 4	0	7 5	0
35	1. 2	77	0
3 8	0	7 8	0

		,	
化合物番号	根こぶ病発病程度	化合物番号	根とよ病発病程度
7 9	0	106	0
8 1	0	108	0
8 2	0	109	0
83	0	110	0
8.4	0	111	1. 2
8 5	0	112	0
8 6	0	113	O.
87	0	114	0
8.8	0	115	1. 0
91	0	1 2 1	O
9 3	0	123	0
9 5	0	124	1. 4
9 6	0	126	0
97	0	127	0
9 8	0	1 2 8	o
9 9	0	129	0
100	0	130	2.4
101	0	134	0.4
102	0. 8	135	o
103	0	136	0
104	0	137	O
105	1.0	138	0. 6

	化合物番号	根こぶ病発病程度	化合物番号	根こぶ病発病程度
٠	139	1.4	188	. 0
	141	0.4	189	0
	142	o	190	o
	143	0	191	0
	144	0	193	1.4
	145	0	194	0
	149	0	195	0
	150	0. 4	196	0. 2
	151	0	197	0.8
	152	0 .	199	1. 0
	153	0	200	1. 0
	160	0	203	a
ļ	161	1. 4	210	1. 2
١	162	0	216	0
	163	G	229	0
	164	O	232	0
	166	0	236	0.4
l	174	0. 8	238	0
	176	0	2 3 9	0
	177	1. 0	240	0
I	179	1. 0	242	o j
	182	0	243	0

		•	
化合物番号	根こぷ病発病程度	化合物番号	根とぶ病発病程度
244	0	287	. 0
245	0.4	288	1. 0
246	0	289	a
248	0	290	0
256	0	292	1. 0
257	o	293	0. 5
258	0.2	294	0-8
264	0	295	0
265	0	297	0
286	0 -	299	0.4
287	0	300	0.4
271	0	301	0.8
275	0	304	0
276	0.	305	0
277	0. 5	306	1. 3
278	a	307	0
279	0	308	0
280	0	310	1- 4
283	0	311	1. 0
284	0	313	O O
285	o l	314	O.
288	0	316	0. 8

化合物番号	根こぶ病発病程度	化合物番号	根とぶ病発病程度
317	0. 5	365	0
318	0	366	0
321	1. 0	367	0
322	0	368	0
323	0	370	0.8
3 2 5	1. 0	375	0
3 2 6	0	387	0
327	1. 2	389	0
328	0	390	0
329	0	391	0. 4
330	0	393	O
332	0	394	0.8
338	0	395	0
346	0	無処理	5
350	0	A	5
353	0	В	5
354	0	o	5
356	1. 4	D	5
359	0	B	5
361	0	P	5
362	0-8	o o	5
363	0	н	5 .

化合物番号	根とお病発病程度	化合物番号	根とぶ病発病程度
J	. 5	L	5
K	5	M	5

実施例 54 白菜根こぶ病防除試験(茎葉散布) 根こぷ病菌(Plasmodiophora brassicae)で汚染された土壌を、径 9 cmの素焼鉢につめ、白菜種子(品種 無双)を播種し、発芽後間引して 1 鉢当り 5 本仕立とした。本葉抽出期と 3 ~ 4 葉期の 2 回、100 ppm の供試薬液を 1 鉢当り10 nd の割合で散布し、温室内で45日間栽培した後、実施例23の調査基準に従つて発病程度を調査した。1 区 2 連制として 1 株当りの平均発病度を第 2 表に示す。

第 2 表

化合物番号	根こぷ病発病程度	化合物番号	根こぷ病発病程度
6	1. 4	7 8	1. 0
11	0.6	153	1.1
6 5	1. 0	258	0.9
75	0.8	無処理	5. 0

実施例 55. 稲もんがれ病防除試験(予防散布) 4~5 葉期の稲苗(品種:日本晴)に 3 ポット 50 ml あて 300 ppmの供試薬液を散布し、 24 時間 室温に放置した後、予めもんがれ病菌(Rhizoctonia solani)を培養したえんばく粒を稲の茎際に 4~5 粒置き、 25~27 ℃の湿室に移し、菌接種 7 日後に発病の程度を病癌形成の高さ(cm) によ つて調査した。その結果を第 3 表に示す。

第 3 表

化合物番号	病斑形成の高さ(20)	化合物番号	病疫形成の高さ(ca)
11	0. 9	1 0 1	0
41	0	103	6. 1
5 2	4.4	104	0
5 9	5. 6	110	0
61	0. 9	1 1 2	0
6 2	0	1 4 3	7. 5
7.4	1.4	1 4 5	1. 6
9 8	1. 5	150	0
9 9	0	151	0
100	0	152	0

化合物番号	病斑形成の高さGnU	化合物番号	病疣形成の高さ(ca)
153	7. 4	205	0.8
160	o l	206	1. 0
162	C	207	1. 0
163	0	229	0
166	0	232	0
17,4	6. 8	236	0
175	0	237	3.0
176	5. 2	238	2.8
178	7.7	240	1. 3
186	0	242	0.4
183	0	243	0
186	3.5	246	0
188	3.5	247	0
191	0	256	0
192	0	257	0
193	0	258	0
194	0	264	3. 0
195	0	273	1. 4
196	0. 6	275	a
200	1. 2	276	1. 6
203	0	277	2.3
204	0.8	278	0

化合物番号	病疫形成の高さ(m)	化合物番号	病斑形成の高さGa)
279	0	3 2 3	0
280	0	3 2 5	0
283	2.8	326	0
284	0	329	7.1
285	0	330	0
286	1.4	332	6. 5
290	3.1	346	O
292	O	350	3.4
293	1. 8	351	0
297	3.0	352	0
298	4.3	354	1. 8
304	0. 9	355	4. 8
307	0	361	0
308	2.0	365	0
309	0	367	0
3 1 1	0. 9	368	0
312	2.4	369	1. 5
315	21	373	1.4
316	1. 4	374	1. 6
317	3.3	375	2.0
319	0. 9	378	2.0
3 2 0	1. 1	381	3.3

化合物番号	病斑形成の高さの	化合物番号	病斑形成の高さGas)
382	2.1	388	0. 8
383	0. 6	389	3.7
385	1.8	390	0.9
386	0.8	395	0
387	2.3	無処理	23.0

実施例 56. キュウリ苗立枯病防除試験(土壤灌注)フスマに28℃で2週間培養した苗立枯病菌(Rhizoctonia solani)を土壌に均一に混合し、この土壌を径12㎝のポットに入れ、キュウリ(品種:相模半白)を20粒ずつ播種したのち、上から250ppmの供試薬液を3½/m²の割合で灌注した。鉢を25℃の温室に2週間保ち、苗立枯病の発病苗数(本)を調査した。1区3連制とし、その合計値を第4表に示す。

第 4 表

化合物番号	発病苗数(本)	化合物番号	発病苗数(本)
8	3	11	5
9	2	6 2	10

٠									
	化合物番号	発病苗数(本)	化合物番号	発病苗数(本)					
څن	- 769	10	230	3					
	98	- 14	207	5					
	9 9	2	223	11					
	100	4	232	3					
	101	5	236	5					
	149	12	243	9					
	151	2	244	3					
	152	2	248	4					
	153	10	248	2					
	160	2	2.55	9					
	161	3	257	6					
	183	3	258	13					
	164	5	277	2					
	166	0	280	0					
	174	10	283	5					
	176	1	291	4					
	190	2	302	4					
	195	4	383	9					
	196	5	無処理	5.4					
	199	1 8							

実施例 57. トマト輪紋病防除試験(予防散布)
3~4 葉期のトマト苗(品種:福寿 2 号)に
3 ポット50 配 あて 300 ppm の供試薬液を散布した。翌日トマト輪紋病菌(Alternaria solani)の分生胞子けんだく液を噴霧接種し、22℃の湿室に保ち発病させた。菌接種 7 日後に発病程度を下配の基準により調査し、1 区 3 連制の平均発病程度として第 5 表に示した。

発病程度 C.: 無発病

1 :植物体各葉の発病面積率が10%

以下

『 2:植物体各葉の発病面積率が10~

50%

3:植物体各葉の発病面積率が50%

以上

第 5 表

化合物番号	発病程度		
182	0		
173	0		
237	0		
無処理	3.0		

第1頁の続き

@Int.Cl.4			識	別記号	庁内整理番号
A ()1 N	43/28 43/40 43/50 43/54 43/653	1	0 1	7215—4H
		43/713 43/76 43/78 43/80 43/82	1	0 1 0 1 0 4	
		43/84 43/86 47/10 47/28	1	0 1 0 1	8519-4H 8519-4H
CO	17 D	57/22			7144-4H 7431-4C 7431-4C 7431-4C 7431-4C 7431-4C
(C 0	17 F 17 D	521/00 9/65 401/12 209:00			7822-4C B-7055-4H
(C 0	17 D	211:00) 401/12 209:00			
(C 0	17 D	213:00) 403/12 209:00 233:00)			

@Int.Cl.4		識別記号	庁内整理番号
(C 07 D 4	103/12 209:00 239:00)		
(C 07 D 4	103/12 209:00		
(C 07 D 4	209:00		
(C 07 D	257:00) 405/12 209:00		
(C 07 D	209:00		
(C 07 D	209:00		
(C 07 D	261:00) 413/12 209:00		
(C 07 D	265:00) 413/12 209:00		
(C 07 D	271:00) 417/12 209:00 277:00)		